# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/018692

International filing date: 08 December 2004 (08.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2003-415764

Filing date: 12 December 2003 (12.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 04 February 2005 (04.02.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

08.12.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年12月12日

出 願 番 号

特願2003-415764

Application Number: [ST. 10/C]:

[JP2003-415764]

出 願 人
Applicant(s):

千寿製薬株式会社

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2005年 1月20日

)· "]



1/E

【書類名】 特許願 S30J1230 【整理番号】 平成15年12月12日 【提出日】 特許庁長官殿 【あて先】 【国際特許分類】 C07C233/00 A61K 31/16 【発明者】 兵庫県神戸市西区狩場台3丁目7番地26-202 【住所又は居所】 白崎 仁久 【氏名】 【発明者】 兵庫県神戸市西区南別府4丁目366-1 307号 【住所又は居所】 【氏名】 宮下 裕幸 【発明者】 兵庫県神戸市北区泉台3丁目16番地の10 【住所又は居所】 中村 雅之 【氏名】 【発明者】 兵庫県神戸市須磨区白川台1丁目26番地の7 【住所又は居所】 井上 淳 【氏名】 【特許出願人】 000199175 【識別番号】 千寿製薬株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 100077012 【識別番号】 【弁理士】 【氏名又は名称】 岩谷 龍 【手数料の表示】 066372 【予納台帳番号】 21,000円 【納付金額】 【提出物件の目録】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 【物件名】

要約書 1

を援用する。

1

委任状

【物件名】

【物件名】

【援用の表示】

出証特2004-3123155

平成15年12月1日付包括委任状提出書にて提出の包括委任状

# 【書類名】特許請求の範囲

# 【請求項1】

一般式(I)

【化1】

$$R^1$$
  $O$   $H$   $\stackrel{\stackrel{\circ}{=}}{\stackrel{=}{R}^2}$   $O$   $H$   $R^3$   $(I)$ 

(式中、 $R^1$  は低級アルコキシ基で置換された低級アルキル基または複素環基を、 $R^2$  は フェニル基で置換されていてもよい低級アルキル基を、R<sup>3</sup>はハロゲン、低級アルコキシ 基またはフェニル基で置換されていてもよい低級アルキル基または縮合多環式炭化水素基 を示す。)で表される化合物。

#### 【請求項2】

 $\mathbb{R}^1$  で示される低級アルコキシ基で置換された低級アルキル基が、式(II)【化2】

$$H_3C - \left(O - CH_2CH_2\right)_n$$
 (II)

 $(nは1\sim5$ を示す。) で示される基である請求項1記載の化合物。

#### 【請求項3】

 $\mathbf{R}^1$  で示される複素環基のヘテロ原子が酸素原子である請求項 $\mathbf{1}$ 記載の化合物。

#### 【請求項4】

 $\mathbb{R}^3$  で示される低級アルキル基がシクロプロピル基である請求項 $1 \sim 3$  のいずれかに記 載の化合物。

# 【請求項5】

((1S) -1 - ((((1S) -1 - ベンジル-2, 3 - ジオキソー3 - (シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステル、((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2, 3-ジ オキソー3ー(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)ー3ーメチルブ チル)カルバミン酸5-メトキシ-3-オキサペンチルエステル、((15)-1-((( (15) -1-ベンジル-2, 3-ジオキソ-3-(シクロプロピルアミノ) プロピル) アミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸8-メトキシ-3,6-ジオキ サオクチルエステル、または((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2, 3-ジオキソー3ー(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)ー3ーメチル ブチル)カルバミン酸11-メトキシー3,6,9-トリオキサウンデカニルエステル。

## 【請求項6】

請求項1または5記載の化合物を含有してなる医薬。

#### 【請求項7】

カルパイン阻害剤である請求項6記載の医薬。

#### 【請求項8】

カルパインが関与する疾患の予防および/または治療剤である請求項7記載の医薬。

#### 【請求項9】

カルパインが関与する疾患が、虚血性疾患、免疫疾患、アルツハイマー病、骨粗鬆症、 脳組織障害による疾患、白内障、緑内障、網膜疾患、網脈絡膜疾患、光凝固による眼球後 眼部合併症または血管新生を伴う疾患である請求項8記載の医薬。

#### 【書類名】明細書

【発明の名称】  $\alpha$  - ケトアミド誘導体、その製造方法、およびその用途

#### 【技術分野】

#### [0001]

本発明は、カルパイン阻害活性を有する新規α-ケトアミド誘導体に関する。また、本 発明は新規αーケトアミド誘導体を含有する医薬に関する。

#### 【背景技術】

#### [0002]

カルパインは生体内に広く分布する細胞質内のタンパク分解酵素の一つであり、カルシ ウムイオンで活性化される。現在では、このカルパインの異常な活性化が脳卒中、クモ膜 下出血、アルツハイマー病、虚血性疾患、筋ジストロフィー、白内障、血小板凝集、関節 炎などの種々の疾患に関与していることが明らかとなっている (非特許文献 1 参照。)。 一方、カルパイン阻害剤は水晶体培養による実験的白内障モデルにおいて、水晶体の透 明維持に効果があり、白内障治療剤などとして有用であることが分ってきている(非特許 文献 2 、特許文献 1 参照。)。

これまで報告されているカルパイン阻害剤としては、ペプチドハロメタン誘導体、ペプ チドジアゾメタン誘導体、ペプチジルアルデヒド誘導体などが挙げられる(例えば、特許 文献2~5、非特許文献3~4参照)。

【特許文献1】国際公開第93/23032号パンフレット

【特許文献2】特公平6-29229号公報

【特許文献3】欧州特許出願公開第0771565号明細書

【特許文献4】米国特許第6057290号明細書

【特許文献5】特開平10-147564号公報

【非特許文献1】トレンド・イン・ファーマコロジカル・サイエンス (Trends in pharmacological sciences)、1994年、第1 5巻、p. 412

【非特許文献2】カレント・アイ・リサーチ (Current eye resea rch)、1991年、第10巻、p.657~666

【非特許文献3】 ザ・バイオケミカル・ジャーナル (The Biochemica l journal)、1988年、第253巻、p. 751~758

【非特許文献4】 ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー (Journal of medicinal chemistry)、1992年、第35巻、21 6~220頁

#### 【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

#### [0003]

経口吸収性が高く、適度な血中濃度持続性を有し、かつ強力なカルパイン阻害活性を有 する化合物を開発することである。

# 【課題を解決するための手段】

#### $[0\ 0\ 0\ 4\ ]$

本発明者らは、経口吸収性が高く適度な血中持続性を持つカルパイン阻害剤を創製する ことを目的に種々検討した。本発明者らは、分子中に両親媒性基を有するα-ケトアミド 誘導体をデザインした。本発明者らは、これら化合物のなかにカルパインの酵素阻害活性 を有し、かつ経口吸収性の高い化合物を見出し、さらに研究を進めて本発明を完成した。 すなわち、本発明は、

## (1) 一般式(I)

【化1】

$$R^1$$
  $O$   $H$   $\stackrel{\stackrel{\circ}{=}}{\stackrel{=}{R^2}}$   $O$   $H$   $R^3$   $(I)$ 

(式中、 $\mathbb{R}^1$  は低級アルコキシ基で置換された低級アルキル基または複素環基を、 $\mathbb{R}^2$  は フェニル基で置換されていてもよい低級アルキル基を、 $\mathbb{R}^3$  はハロゲン、低級アルコキシ 基またはフェニル基で置換されていてもよい低級アルキル基または縮合多環式炭化水素基 を示す。)で表される化合物、

(2)  $R^1$  で示される低級アルコキシ基で置換された低級アルキル基が、式(II) 【化2】

$$H_3C - \left(O - CH_2CH_2\right)_n$$
 (II)

 $(nは1\sim5$ を示す。) で示される基である上記(1)記載の化合物、

- (3) R<sup>1</sup> で示される複素環基のヘテロ原子が酸素原子である上記(1)記載の化合物
- $\mathbb{R}^3$  で示される低級アルキル基がシクロプロピル基である上記( $\mathbb{1}$ )  $\sim$  ( $\mathbb{3}$ ) の いずれかに記載の化合物、
- (5)  $((1S)-1-((((1S)-1-\cancel{\sim}\cancel{\vee}\cancel{\vee}\cancel{\vee}\cancel{\vee}-2,\ 3-\cancel{\vee}\cancel{\vee}\cancel{\vee}+2-3-(\cancel{\vee}\cancel{\vee}\cancel{\vee}))$ クロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)ー3ーメチルブチル)カルバミン 酸 2-メトキシエチルエステル、((1 S)-1-((((1 S)-1-ベンジル-2, 3-ジオキソ-3-(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メ チルブチル)カルバミン酸5-メトキシ-3-オキサペンチルエステル、((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2,3-ジオキソ-3-(シクロプロピルアミノ)プロ ピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸8-メトキシ-3,6-ジオキサオクチルエステル、または ( (1 S) -1- ( ( ((1 S) -1-ベンジル-2, 3-ジオキソ-3-(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル) カルバミン酸11-メトキシ-3,6,9-トリオキサウンデカニルエス テル、
  - 上記(1)または(5)記載の化合物を含有してなる医薬、 (6)
  - カルパイン阻害剤である上記(6)記載の医薬、 (7)
- カルパインが関与する疾患の予防および/または治療剤である上記(7)記載の (8) 医薬、および
- カルパインが関与する疾患が、虚血性疾患、免疫疾患、アルツハイマー病、骨粗 鬆症、脳組織障害による疾患、白内障、緑内障、網膜疾患、網脈絡膜疾患、光凝固による 眼球後眼部合併症または血管新生を伴う疾患である上記(8)記載の医薬、 に関する。

# 【発明の効果】

#### [0005]

本発明の化合物は、経口吸収性が高く適度な血中持続性を持つカルパイン阻害剤である ので、カルパインが関与する疾患、例えば虚血性疾患、免疫疾患、アルツハイマー病、骨 粗鬆症、脳組織障害による疾患、白内障、緑内障、網脈絡膜疾患、光凝固による眼球後眼 部合併症(例えば黄斑部浮腫、網膜剥離、視神経炎、視野異常、光覚異常、色覚異常など )、血管新生を伴う疾患などの予防または治療剤として用いることができる。

本発明の化合物は経口吸収性に優れているので、本発明を含有する医薬は経口投与でき る。

また、本発明の化合物は、毒性も低く安全に使用できる。

【発明を実施するための最良の形態】

#### [0006]

上記一般式(I)中、 $R^1$  で表される低級アルキル基としては、炭素数 $1\sim 6$  の直鎖状 または分枝状アルキル基が好ましく、具体的にはメチル、エチル、プロピル、イソプロピ ル、ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチル、イソペンチル 、ネオペンチル、tert-ペンチル、1-メチルブチル、2-メチルブチル、1,2-ジメチルプロピル、ヘキシル、1-メチルペンチル、2-メチルペンチル、3-メチルペ ンチル、4-メチルペンチル、1,1-ジメチルブチル、1,2-ジメチルブチル、1, 3-ジメチルブチル、2,2-ジメチルブチル、2,3-ジメチルブチル、3,3-ジメ チルブチル、1-エチルブチル、2-エチルブチル、1-エチル-2-メチルプロピル、 1, 1, 2-トリメチルプロピルが挙げられる。より好ましくは炭素数2または3の直鎖 状または分枝状アルキル基である。 $R^1$ で表される低級アルキル基としてはとりわけエチ ルが好ましい。

#### [0007]

上記 $\mathbb{R}^1$ で表される低級アルキル基に置換する低級アルコキシ基としては、炭素数 $1\sim$ 3の低級アルコキシ基が好ましく、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシが 挙げられる。該アルコキシ基は、更に上記した低級アルコキシ基で置換されているものも 好ましく用いることができる。

 $\mathbb{R}^{\,1}$  で表される低級アルコキシ基で置換された低級アルキル基の好ましい基は、式( $\mathbb{H}$ 

【化3】

$$H_3C - \left(O - CH_2CH_2\right)_n$$
 (II)

 $(nは1\sim5を示す。)$ であり、とりわけ $nが1\sim4$ のものが好ましい。

#### [0008]

 ${\sf R}^{\,1}$  で表される複素環基は、例えば、硫黄原子、酸素原子または/および窒素原子を ${\sf 1}$ 乃至3個含む5乃至7員芳香族、または部分若しくは完全還元型の飽和複素環基を示し、 例えば、フリル、チエニル、ピロリル、アゼピニル、ピラゾリル、イミダゾリル、オキサ ゾリル、イソキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリル、1,2,3ーオキサジアゾリル 、トリアゾリル、テトラゾリル、チアジアゾリル、ピラニル、ピリジル、ピリダジニル、 ピリミジニル、ピラジニル、モルホリニル、チオモルホリニル、ピロリジニル、ピロリニ ル、イミダゾリジニル、ピラゾリジニル、ピペリジニル、ピペラジニル、オキサゾリジニ ル、イソキサゾリジニル、チアゾリジニル、ピラゾリジニル、テトラヒドロフラニル、テ トラヒドロピラニル、テトラヒドロチオフェニルなどであり、好ましくは、飽和複素環基 であり、更も好ましくは、酸素原子を含む5乃至6員飽和複素環基であり、特に好ましく は、テトラヒドロフラニル、テトラヒドロピラニルである。

#### [0009]

 $\mathbb{R}^2$  で表される低級アルキル基としては、上記した $\mathbb{R}^1$  で示した低級アルキル基と同様 であるが、好ましくは、メチル、エチル、イソブチルである。 R<sup>2</sup> で表される低級アルキ ル基は、フェニル基で置換されていることが好ましい。 R  $^2$  で表されるフェニル基で置換 された低級アルキル基の好ましい例は、ベンジル、フェニルエチルである。

#### [0010]

 $\mathbb{R}^3$  で表される低級アルキル基としては、上記した $\mathbb{R}^1$  で示した低級アルキル基と同様 である。R<sup>3</sup>で表される低級アルキル基は、シクロアルキル基であってもよい。シクロア ルキル基としては、シクロプロパン、シクロブタン、シクロペンタン、シクロヘキサンで あり、好ましくはシクロプロパン、シクロブタンである。

該低級アルキル基が置換してもよいハロゲンは、フッ素、塩素、臭素などが挙げられ、 好ましくはフッ素である。

#### $[0\ 0\ 1\ 1]$

 $R^3$  で表される縮合多環式炭化水素基としては、例えばインダニル、インデニル、ナフチル、アントラニル、ペンタレニル、アズレニルなどが挙げられるが、インダニルが好ましい。

さらに、本発明は、本発明化合物の各種の溶媒和や結晶多形の物質ならびにプロドラッグをも包含する。

## [0012]

本発明の化合物は、例えば以下の方法で合成できる。

#### 【化4】

(式中Rは保護基を、その他の基は前記と同意義を示す。)

## [0013]

 えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素など)、ニトロ基などが用いられ、置換基の数は1ないし3個程度である。好ましくは、tertーブトキシカルボニル(Boc)である。

上記反応で用いられる還元剤としては水素化リチウムアルミニウム、水素化ホウ素ナトリウム、水素化ビス (2-メトキシエトキシ)アルミニウムナトリウムなどが挙げられる。好ましくは水素化ホウ素ナトリウムである。反応温度は-40℃から30℃、好ましくは-20℃から0℃である。

化合物 (V) は、式 (IV) で示されるアミノアルコールに、上記アミノ基の保護基を同様に付加することによって得ることもできる(工程 a )。

#### [0014]

工程 b は、化合物(V)をジメチルスルホキシド(DMSO)の活性化剤存在下、DMSO酸化することにより、式(VI)で示される化合物〔以下、化合物(VI)という。〕を得る工程である。DMSO酸化は、公知の方法により行うことができ、例えばDMSO単独、あるいはDMSOと酸化反応を阻害しない溶媒(例えばテトラヒドロフラン、ジクロロメタン、クロロホルム、酢酸エチル、ベンゼン、エーテルなど)の混合溶媒に溶解し、化合物(V)1 モルに対し通常  $1\sim10$  倍モルのジイソプロピルエチルアミンを添加する。上記におけるDMSOの使用量は、化合物(V)1 gに対し  $1\sim20$  m 1 である。上記DMSOの活性化剤としては、例えば三酸化硫黄ピリジン錯体、オキサリルクロリド、ジシクロヘキシルカルボジイミド、無水酢酸などが有利に使用でき、特に三酸化硫黄ピリジン錯体が好適である。

#### [0015]

工程 c は、化合物(VI)を亜硫酸水素ナトリウムで処理した後、シアン化ナトリウムと反応させてシアノヒドリン体とし、このものを精製することなく酸またはアルカリ触媒存在下で加水分解し、 $\alpha$  - ヒドロキシー $\beta$  - アミノ酸をジアステレオマーの混合物とし、次いで、この $\alpha$  - ヒドロキシー $\beta$  - アミノ酸のアミノ基に上記したアミノ基の保護基を再度同様に付加し、式(VII)で示される化合物〔以下、化合物(VII)という。〕をジアステレオマーの混合物として得る工程である。

この加水分解は、酸(塩酸、硫酸、酢酸、ギ酸など)または、アルカリ(水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化バリウムなど)と共に加熱または、加熱還流下で行う。加熱温度は、約50~100℃程度である。溶媒は、有機溶媒(例えばジオキサン、テトラヒドロフランなど)と水の混合溶媒を好ましく用いることができる。

#### [0016]

工程 d は、化合物(V I I I ) を様々なアミンと縮合させて式(V I I I I ) で示される化合物 〔以下、化合物 (V I I I I ) という。〕を得る工程である。

アミンとしては、目的とする化合物に即して適宜好ましいアミンを選択すればよく、例えばエチルアミン、プロピルアミン、シクロプロピルアミン、ブチルアミン、シクロブチルアミン、メトキシエチルアミン、2-フェノキシエチルアミン、2-アミノインダン、2.2.2-トリフルオロエチルアミンなどが挙げられる。

上記縮合は、1-x+v-3-(3-iyx+v)アミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩およびN, N-iyy+i000円へキシルカルボジイミドなどの脱水縮合剤の存在下で行うことが好ましい。縮合反応に使用される有機溶媒としてはN, N-iyx+i00円の大力ではN00、テトラヒドロフラン、ジクロロメタン、メタノール、エタノール、ベンゼン、トルエン、酢酸エチルまたはこれらの混合溶媒などが挙げられるが、好ましくはN0、N-iyx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0、N-ixx+i0 、N-ixx+i0 、N-i

#### $[0\ 0\ 1\ 7\ ]$

工程 e は、化合物(V I I I I )を塩酸酸性下でアミノ保護基の脱離反応により式(I X )で示されるアミン塩酸塩〔以下、化合物(I X )という。〕を得る工程である。アミノ保護基の脱離反応は、慣用的方法、たとえば、通常使用される有機溶媒に溶解し、酸の存在下攪拌することによりアミノ保護基を脱離することができる。酸としては塩酸、トリフルオロ酢酸、pートルエンスルホン酸などが挙げられる。また、市販されている塩酸の酢酸エチル溶液もしくはジオキサン溶液などを用いて脱離することもできる。反応温度は、

氷冷下から室温の範囲である。

## [0018]

工程 f は、化合物 (IX) と式 (X) で示される化合物 〔以下、化合物 (X) という。 〕をトリエチルアミン存在下に縮合することにより式(XI)で示される化合物〔以下、 化合物(XI)という。〕を得る工程である。

#### [0019]

上記化合物(X)は、下記の一般的な反応ルートに従い製造することができる。 【化5】

# (式中、各記号は前記と同意義である。)

式(XIII)で示されるアルコール〔以下、化合物(XIII)という。〕と炭酸ジ (N-スクシンイミジル)とを反応させることにより式(XIV)で示される混合炭酸工 ステル体とし、これをトリエチルアミン存在下、L-ロイシンエチルエステル塩酸塩と縮 合すると、式(XV)で示される化合物が得られる。この化合物をアルカリでケン化する ことによって式(XVI)で示される化合物〔以下、化合物(XVI)という。〕が得ら れる。また、化合物(XVI)は、L-ロイシンとクロロギ酸エステルを直接反応させる ことによって得ることもできる。得られた化合物(XVI)はヒドロキシスクシンイミド (HOSu) と反応させ式 (X) で示されるスクシンイミドエステル体 [以下、化合物 ( X) という。〕が製造できる。

# [0020]

工程gは、化合物(XI)を酸化することによって式(XII)で示される化合物〔以 下、化合物(XII)という。〕を得る工程である。該酸化方法としては、例えばクロム 酸酸化に分類される二クロム酸ピリジニウム(PDC)酸化、クロロクロム酸ピリジニウ ム(PCC)酸化、ジョーンズ(Jones)酸化、コリンズ(Collins)酸化、 またはDMSO酸化に分類されるスワン(Swern)酸化、DMSO-三酸化硫黄ピリ ジン錯体による酸化、DMSO-ジシクロヘキシルカルボジイミドによる酸化、DMSO -塩化オキサリルによる酸化、またはデスーマーチン試薬(Dess-Martin p eriodinane)を用いるデスーマーチン酸化、次亜ハロゲン酸による酸化、N-ハロゲノカルボン酸アミドによる酸化など、自体公知の方法を使用することができるが、 とりわけデスーマーチン酸化が好ましい。デスーマーチン酸化を用いて酸化する場合は、

化合物(XI)を通常使用される有機溶媒に溶解し、デスーマーチン試薬を加えることで行うことができる。通常使用される有機溶媒としては、例えばジクロロメタン、N, N ージメチルホルムアミド、DMSO、テトラヒドロフラン、メタノール、エタノール、ベンゼン、トルエン、酢酸エチルなどのような反応に悪影響をおよぼさない慣用の溶媒またはそれらの混合溶媒が挙げられるが、好ましくはジクロロメタンである。デスーマーチン試薬の使用量は化合物(XI)に対して約1~約20倍モル当量で、好ましくは約1~約3倍モル当量である。反応温度は、特に限定されず、氷冷下から室温付近である。このようにして得られる化合物(XII)は、例えば濃縮、減圧濃縮、溶媒抽出、晶出、再結晶、転溶、クロマトグラフィーなどにより公知の手段により単離精製することができる。

#### [0021]

上記、各工程は、通常使用される反応に悪影響を与えない慣用の溶媒またはそれらの混合溶媒の存在下で行われる。反応に悪影響を与えない溶媒としては、例えばジクロロメタン、N, N-ジメチルホルムアミド、DMSO、テトラヒドロフラン、メタノール、エタノール、ベンゼン、トルエン、酢酸エチルが挙げられる。

#### [0022]

上記方法によって製造される一般式(Ⅰ)で表される化合物としては、例えば((1 S ) - 1 - ((((1S) - 1 - ベンジルー2, 3 - ジオキソー3 - (エチルアミノ) プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエス テル(化合物 1)、((1 S) -1 - ((((1 S) -1 - ベンジルー2 , 3 - ジオキソ -3-(エチルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミ ン酸 (3 S) ーテトラヒドロフラン-3-イルエステル (化合物 2)、((1 S) -1-((((1S)-1-ベンジルー2,3-ジオキソー3-(エチルアミノ)プロピル)アミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸テトラヒドロ-4H-ピラン-4 ージオキソー3ー(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチ ルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステル(化合物4)、((15)-1-( (((1S)-1-ベンジル-3-(シクロプロピルアミノ)-2,3-ジオキソプロピ ル) アミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸(3S) -テトラヒドロフ -3-シクロプロピルアミノ-2,3-ジオキソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル) カルバミン酸テトラヒドロー4 Hーピランー4 ーイルエステル (化合物 6 )、((1 S) -1-((((1 S) -1-ベンジル-2, 3-ジオキソ-3-(プロピ ルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メト キシエチルエステル (化合物 7) 、 ( (1 S) -1- ( ( ((1 S) -1-ベンジル-2, 3ージオキソー3ー(シクロブチルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メ チルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステル(化合物8)、((1S)-1-((((1S) - 1 - べンジル - 3 - ブチルアミノ - 2, 3 - ジオキソプロピル) アミノ) カルボニル) - 3 - メチルブチル) カルバミン酸 2 - メトキシエチルエステル(化合物 9) 、 ( (1 S) -1- ( ( ((1 S) -1-ベンジル-2 , 3-ジオキソ-3- (2 , 2, 2-トリフルオロエチルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチ ル) カルバミン酸 2-メトキシエチルエステル(化合物 1 0)、((1 S)- 1 - (( (1S) - 1 - ベンジル-2, 3 - ジオキソ-3 - (2 - インダニルアミノ) プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステル( 化合物  $1 \ 1$  ) 、 ( ( $1 \ S$ ) -1 - (((( $1 \ S$ )) -1 -ベンジルー2, 3 -ジオキソー3- (2-メトキシエチルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル) カルバミン酸2-メトキシエチルエステル(化合物12)、((1S)-1-((((1 S) -2, 3-ジオキソ-3-エチルアミノ-1-(フェニルエチル)プロピル)アミノ ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸2-メトキシエチルエステル(化合物 13)、((1S)-1-((((1S)-2,3-ジオキソー3-エチルアミノー1-(フェニルエチル) プロピル) アミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸

(3S) -テトラヒドロフラン-3-イルエステル(化合物14)、((1S)-1-( (((1S)-2,3-ジオキソー3-シクロプロピルアミノー1-(フェニルエチル) プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチル エステル(化合物  $1\ 5$ )、(( $1\ S$ ) -1 - (((( $1\ S$ ) -2 , 3 - ジオキソー 3 - シ クロプロピルアミノー1-(フェニルエチル)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メ チルブチル)カルバミン酸(3S)-テトラヒドロフラン-3-イルエステル(化合物1 6)、((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2,3-ジオキソー3-(シク . ロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸 5-メトキシー3-オキサペンチルエステル(化合物17)、((1S)-1-(((( 15) -1-ベンジル-2, 3-ジオキソ-3-(シクロプロピルアミノ)プロピル)ア ミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸8-メトキシ-3, 6-ジオキサ オクチルエステル(化合物  $1\ 8$ )、(( $1\ S$ ) -1 - (((( $1\ S$ ) - 1 - ベンジルー 23-ジオキソ-3-(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル) カルバミン酸11-メトキシー3,6,9-トリオキサウンデカニルエス テル (化合物 19) 、 ( (1S) - 1 - ((((1S) - 1 - ベンジル - 2, 3 - ジオキソー3ー(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル ) カルバミン酸14-メトキシ-3,6,9,12-テトラオキサテトラデカニルエステ ル (化合物 2 0) 、 ( (1 S) -1- ( ( ((1 S) -2, 3 -ジオキソー1- (2-メ チルプロピル) -3-(2-フェノキシエチル) アミノプロピル) アミノ) カルボニル) - 3 - メチルブチル)カルバミン酸 2 - メトキシエチルエステル(化合物 2 1)、((1 S) -1-((((1S)-2, 3-ジオキソー1-(2-メチルプロピル)-3-(2)ーフェノキシエチル)アミノプロピル)アミノ)カルボニル)ー3ーメチルブチル)カル バミン酸 5 ーメトキシー 3 ーオキサペンチルエステル (化合物 2 2)、 などが挙げられる。好ましくは、化合物4、化合物17、化合物18、化合物19である

これら本発明化合物は文献未載の新規化合物であり、後記試験例に示すように優れたカ ルパイン阻害活性を有するため、それらを有効成分として、必要により後記の担体などを 組み合わせることにより、カルパイン阻害剤としての医薬として有用である。

本発明化合物を含有する医薬は、哺乳動物(例えばヒト、ラット、マウス、ウサギ、ウ シ、ブタ、イヌ、ネコなど)のカルパインが関与する疾患、例えば虚血性疾患、免疫疾患 、アルツハイマー病、骨粗鬆症、脳組織障害による疾患、白内障、緑内障、網脈絡膜疾患 、光凝固による眼球後眼部合併症(例えば黄斑部浮腫、網膜剥離、視神経炎、視野異常、 光覚異常、色覚異常など)、血管新生を伴う疾患などの予防または治療剤として有用であ

また、本発明化合物は組織移行性および吸収性に優れ、かつ毒性も非常に低く安全性に も優れている。

本発明化合物を含有する医薬は全身的または局所的に投与される。全身的には経口投与 の他、静脈内注射、皮下注射、筋肉内注射など非経口的にも投与される。局所的には、皮 膚、粘膜、鼻内、眼内などに投与される。

#### [0024]

本発明化合物を含有する医薬の製剤形態としては、粉末、顆粒、錠剤、カプセル剤、坐 剤などの固形剤、およびシロップ剤、注射剤、点眼剤、点鼻剤などの液剤などが挙げられ る。顆粒および錠剤として製造する場合には、医薬上許容される添加剤、例えば賦形剤( 乳糖、白糖、ブドウ糖、デンプン、結晶セルロースなど)、滑沢剤(ステアリン酸マグネ シウム、タルク、ステアリン酸、ステアリン酸カルシウムなど)、崩壊剤(デンプン、カ ルメロースナトリウム、炭酸カルシウムなど)、結合剤(デンプン糊液、ヒドロキシプロ ピルセルロース液、カルメロース液、アラビアゴム液、ゼラチン液、アルギン酸ナトリウ ム液など)などを用いることにより任意の剤形を製造することができる。また、顆粒剤お よび錠剤には、適当なコーティング剤(ゼラチン、白糖、アラビアゴム、カルナバロウな

ど)、腸溶性コーティング剤(例えば酢酸フタル酸セルロース、メタアクリル酸コポリマ ー、ヒドロキシプロピルセルロースフタレート、カルボキシメチルエチルセルロースなど ) などで剤皮を施してもよい。

# [0025]

カプセル剤として製造する場合には、公知の賦形剤、例えば流動性と滑沢性を向上させ るためのステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸カルシウム、タルクまたは軽質無水ケ イ酸、加圧流動性のための結晶セルロースや乳糖、或いは上記崩壊剤などを適宜選択し、 本発明化合物と均等に混和または粒状、もしくは粒状としたものに適当なコーティング剤 で剤皮を施したものをカプセルに充填するか、適当なカプセル基剤(ゼラチンなど)にグ リセリンまたはソルビトールなど加えて塑性を増したカプセル基剤で被包成形してもよい 。これらカプセル剤には必要に応じて、着色剤、保存剤〔二酸化イオウ、パラベン類(パ ラオキシ安息香酸メチル、パラオキシ安息香酸エチル、パラオキシ安息香酸プロピル)] などを加えることができる。カプセル剤は、通常のカプセル剤の他、腸溶性コーティング カプセル剤、胃内抵抗性カプセル剤、放出制御カプセル剤とすることもできる。腸溶性カ プセル剤とする場合、腸溶性コーティング剤でコーティングした本発明化合物または本発 明化合物に上記の適当な賦形剤を添加したものを通常のカプセルに充填する。あるいは、 腸溶性コーティング剤でコーティングしたカプセル、もしくは腸溶性高分子を基剤として 成形したカプセルに本発明化合物または本発明化合物に上記の適当な賦形剤を添加したも の充填することができる。

坐剤として製造する場合には、坐剤基剤(例えばカカオ脂、マクロゴールなど)を適宜 選択して使用することができる。

シロップ剤として製造する場合には、例えば安定剤(エデト酸ナトリウムなど)、懸濁 化剤(アラビアゴム、カルメロースなど)、矯味剤(単シロップ、ブドウ糖など)、芳香 剤などを適宜選択して使用することができる。

# [0026]

注射剤、点眼剤または点鼻剤として製造する場合、医薬上許容される添加剤、例えば等 張化剤(塩化ナトリウム、塩化カリウム、グリセリン、マンニトール、ソルビトール、ホ ウ酸、ホウ砂、ブドウ糖、プロピレングリコールなど)、緩衝剤(リン酸緩衝液、酢酸緩 衝液、ホウ酸緩衝液、炭酸緩衝液、クエン酸緩衝液、トリス緩衝液、グルタミン酸緩衝液 、イプシロンアミノカプロン酸緩衝液など)、保存剤(パラオキシ安息香酸メチル、パラ オキシ安息香酸エチル、パラオキシ安息香酸プロピル、クロロブタノール、ベンジルアル コール、塩化ベンザルコニウム、デヒドロ酢酸ナトリウム、エデト酸ナトリウム、ホウ酸 、ホウ砂など)、増粘剤(ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース ポリビニルアルコール、ポリエチレングリコールなど)、安定化剤(亜硫酸水素ナトリ ウム、チオ硫酸ナトリウム、エデト酸ナトリウム、クエン酸ナトリウム、アスコルビン酸 、ジブチルヒドロキシトルエンなど)、pH調整剤(塩酸、水酸化ナトリウム、リン酸、 酢酸など)などを適宜添加した溶液に、本発明化合物を溶解または分散することによって 製造することができる。

# [0027]

上記注射剤、点眼剤および点鼻剤における添加剤の添加量は、添加する添加剤の種類、 用途などによって異なるが、添加剤の目的を達成し得る濃度を添加すればよく、等張化剤 は、通常、浸透圧が約229~約343mOsmとなるよう、約0.5~約5.0w/v %を添加するのが好ましい。また、緩衝剤は約0.01~約2.0w/v%程度、増粘剤 は約0.01~約1.0w/v%程度、安定化剤は約0.001~約1.0w/v%程度 添加するのが好ましい。 p H調整剤は、適宜添加し、通常 p H約3~約9、好ましくは約 4~約8になるように添加する。

#### [0028]

本発明化合物の投与量は対象となる疾患、症状、投与対象、投与方法などにより異なる が、例えば内服剤として成人に投与する場合は、1日数回、1回量約1~約200mg、 好ましくは約 $10\sim100$ mgである。また、注射剤として成人に投与する場合は、1日

1回、約0.1~約50mg、好ましくは約1~約30mgである。また、局所的に目に 使用する場合には、本発明化合物を通常約0.001~約1.0 w/v%、好ましくは約 0. 01~約0.5 w/ν%含有する点眼液を、1回約20~約50μL、1日数回点眼 するのがよい。

#### 【実施例】

# [0029]

本発明を以下の参考例、実施例、試験例および製剤例に従いさらに詳細に説明するが、 本発明はこれらにより何ら限定されるものではない。

なお、実施例で述べる化合物の分析値において、融点はYanaco社製MP-500 V型(補正なし)を用いて測定した。核磁気共鳴スペクトル(NMR)はVarian製 Gemini2000型(300MHz)を用いて測定した。マトリックス支援イオン化 -飛行時間型マススペクトル(MALDI-TOF MS)は、PerSeptive社 製Vοyager DE質量分析装置を用いて測定し、質量数は標準物質(αーシアノー 4-ヒドロキシ桂皮酸)で補正した。

#### [0030]

# [参考例1]

(1) N- ((2-メトキシエトキシ) カルボニル) -L-ロイシンN-ヒドロキシスクシンイミドエステル

L-ロイシン(25g, 0.19mol)を2M水酸化ナトリウム水溶液(0.12L ) に溶解し、この溶液にクロロギ酸 2 - メトキシエチルエステル (30g, 0.22mo 1) と1M水酸化ナトリウム水溶液を氷冷条件下で同時にゆっくりと加えた。この溶液を 室温で18時間攪拌した後、水(600mL)を加え希釈し、ジエチルエーテル( $2 \times 2$ 00mL)で洗浄した。水層をアイスバスで冷却し、6M塩酸を加えることでpH3に調 整した。この溶液を酢酸エチル(5×150mL)で抽出し、有機層を無水硫酸マグネシ ウムで脱水後、減圧濃縮しN-((2-メトキシエトキシ)カルボニル)-L-ロイシン (41g, 92%) を無色オイル状物として得た。

N-((2-メトキシエトキシ) カルボニル) -L-ロイシン (20g, 86(2)mmo1) とN-ヒドロキシコハク酸イミド(13g, 0.11mmo1)をテトラヒド ロフラン(200mL)に溶解し、そこへ、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロ ピル) カルボジイミド塩酸塩(21g, 0. 11mol)のジクロロメタン(200mL ) 懸濁液を加えた。この溶液を室温で18時間攪拌後、減圧濃縮した。残渣を酢酸エチル (300mL)で溶解し、この溶液を1M塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽 和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮し表題化合物(27g,9 5%)を無色オイル状物として得た。

 $^{1}$  H-NMR (300MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ 0.89 (d, 3H, J=6.6) , 0. 93 (d, 3H, J=6.6), 1. 57-1.84 (m, 3H), 2.81 (s 4 H), 3.26 (s, 3 H), 3.51 (t, 2 H, J=4.7), 4.10 (t, 2 H, J=4.7), 4.40 (m, 1 H), 8.04 (d, 1 H, J=8.1).

# [0031]

# 「参考例 2 ]

ーロイシンN-ヒドロキシスクシンイミドエステル

(S) - 3 - ヒドロキシテトラヒドロフラン(1.0g, 11mmol)のアセトニトリル (50mL) 溶液を攪拌しながら、N, N' -ジスクシンイミジルカルボナート (4 . 3g, 17mmol) とトリエチルアミン (4.4g, 17mmol, 4.8mL) を 室温で加えた。この溶液を室温で18時間攪拌した後、減圧濃縮した。残渣に飽和炭酸水 素ナトリウム水溶液(100mL)を加え、酢酸エチル(200mL)で抽出した。有機 層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮しN-スクシンイミ ジル (3S) -3-テトラヒドロフラニルカルボナート (2.6g) を定量的に褐色オイ ル状物として得た。

- (2) L-ロイシンエチルエステル塩酸塩(2.7g,14mmol)とトリエチルアミン(2.9g,28mmol)のジクロロメタン溶液(<math>50mL)にN-スクシンイミジル(3S)-3-テトラヒドロフラニルカルボナート(2.6g,11mmol)のジクロロメタン(<math>20mL)溶液を加えた。この反応液を室温で18時間攪拌し、減圧濃縮した。残渣を酢酸エチル(<math>200mL)で溶解し、この溶液を1M塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮した。残渣をヘキサンで洗浄し<math>N-(((3S)--Fトラヒドロフラン-3-イルオキシ)カルボニル)-L-ロイシンエチルエステル(<math>3.1g,98%)を白色固体として得た。
- (3) Nー(((3S)ーテトラヒドロフランー3ーイルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンエチルエステル(2.9g,11mmo1)のエタノール(100mL)溶液に1M水酸化ナトリウム水溶液(33mL)を加えた。この溶液を氷冷下で3時間攪拌した後、塩酸を加えることでpH3に調整した。エタノールを減圧留去し、酢酸エチルで抽出した。有機層を1M塩酸および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮した。残渣を酢酸エチル/ヘキサン混液で結晶化しNー(((3S)ーテトラヒドロフランー3ーイルオキシ)カルボニル)ーLーロイシン(2.6g,85%)を無色結晶として得た。

融点:94.9-96.0°C.

- (4) N-((2-メトキシエトキシ) カルボニル)-L-ロイシンの代わりにN-(((3S)-テトラヒドロフラン-3-イルオキシ) カルボニル)<math>-L-ロイシンを用いて参考例1(2) と同様の反応を行い、表題化合物を無色オイル状物として得た。
- $^1$  H-NMR (300MHz, DMSO-d6)  $\delta$ 0. 89 (d, 3H, J=6.0), 0.92 (d, 3H, J=6.3), 1.55-1.82 (m, 3H), 1.88 (m, 1H), 2.12 (m, 1H), 2.81 (s, 4H), 3.64-3.84 (m, 4H), 4.39 (m, 1H), 5.15 (m, 1H), 8.04 (d, 1H, J=7.8)).

# [0032]

[参考例3]

 $N-((\tau)) = N - ((\tau)) + (\tau) +$ 

- (1) (S) -3 ーヒドロキシテトラヒドロフランの代わりに 4 ーヒドロキシテトラヒドロ-4 H ーピランを用いて参考例 2 (1)と同様の反応を行い、N ースクシンイミジルテトラヒドロ-4 H ーピラン -4 ーイルカルボナートを褐色オイル状物として得た。
- (2) N-スクシンイミジル(3S)-3-テトラヒドロフラニルカルボナートの代わりに<math>N-スクシンイミジルテトラヒドロ-4H-ピラン-4-イルカルボナートを用いて参考例2(2)と同様の反応を行い、<math>N-((テトラヒドロ-4H-ピラン-4-イルオキシ)カルボニル)-L-ロイシンエチルエステルを無色固体として得た。
- (3) N-(((3S)ーテトラヒドロフラン-3ーイルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンエチルエステルの代わりにN-((テトラヒドロー4Hーピランー4ーイルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンエチルエステルを用いて参考例2(3)と同様の反応を行い、N-((テトラヒドロー4Hーピラン-4ーイルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンを無色固体として得た。
- $^1$  H-NMR (300MHz, DMSO-d6)  $\delta$ 0. 89 (d, 3H, J=6.0), 0.92 (d, 3H, J=6.3), 1.43-1.93 (m, 7H), 2.80 (s, 4H), 3.42 (m, 2H), 3.78-3.82 (m, 2H), 4.39 (m, 1H), 4.72 (m, 1H), 7.94 (d, 1H, J=7.8).

[0033]

#### 〔参考例4〕

- (1) (S)-3-ヒドロキシテトラヒドロフランの代わりにジエチレングリコールモノメチルエーテルを用いて参考例 2 (1)と同様の反応を行い、5-メトキシ-3-オキサペンチルN-スクシンイミジルカルボナートを無色オイル状物として得た。
- (2) N-スクシンイミジル(3S)-3-テトラヒドロフラニルカルボナートの代わりに5-メトキシー3-オキサペンチル<math>N-スクシンイミジルカルボナートを用いて参考例2(2)と同様の反応を行い、<math>N-((5-メトキシ-3-オキサペンチルオキシ)カルボニル)-L-ロイシンエチルエステルを無色オイル状物として得た。
- (3) N-(((3S)ーテトラヒドロフラン-3ーイルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンエチルエステルの代わりにN-((5ーメトキシー3ーオキサペンチルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンエチルエステルを用いて参考例2(3)と同様の反応を行い、N-((5ーメトキシー3ーオキサペンチルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンを無色オイル状物として得た。
- (4) N-((2-メトキシエトキシ)カルボニル)ーLーロイシンの代わりにN-((5-メトキシー3ーオキサペンチルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンを用いて参考例1(2)と同様の反応を行い、表題化合物を無色オイル状物として得た。
- $^{1}$  H-NMR (300MHz, DMSO-d6)  $\delta$ 0. 90 (dd, 6H, J=9. 5, 6. 5), 1. 56-1. 80 (m, 3H), 2. 80 (s, 4H), 3. 24 (s, 3H), 3. 41-3. 46 (m, 2H), 3. 50-3. 54 (m, 2H), 3. 56-3. 60 (m, 2H), 4. 08-4. 11 (m, 2H), 4. 39 (m, 1H), 8. 05 (d, 1H, J=7. 8).

# [0034]

# [参考例 5]

- (1) (S)-3-ビドロキシテトラヒドロフランの代わりにトリエチレングリコールモノメチルエーテルを用いて参考例 2 (1)と同様の反応を行い、8-メトキシ-3, 6-ジオキサオクチルN-スクシンイミジルカルボナートを無色オイル状物として得た。
- (2) N-スクシンイミジル(3S)-3-テトラヒドロフラニルカルボナートの代わりに8-メトキシー3,6-ジオキサオクチル<math>N-スクシンイミジルカルボナートを用いて参考例2(2)と同様の反応を行い、<math>N-((8-メトキシ-3,6-ジオキサオクチルオキシ)カルボニル)-L-ロイシンエチルエステルを無色オイル状物として得た。
- (3) N-(((3S)ーテトラヒドロフラン-3ーイルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンエチルエステルの代わりにN-((8ーメトキシー3,6ージオキサオクチルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンエチルエステルを用いて参考例2(3)と同様の反応を行い、N-((8ーメトキシー3,6ージオキサオクチルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンを無色オイル状物として得た。
- (4) N-((2-メトキシエトキシ)カルボニル)-L-ロイシンの代わりにN-((8-メトキシ-3,6-ジオキサオクチルオキシ)カルボニル)-L-ロイシンを用いて参考例1(2)と同様の反応を行い、表題化合物を無色オイル状物として得た。
- $^1$  H-NMR (300MHz, DMSO-d6)  $\delta$ 0. 89 (d, 3H, J=6. 3), 0. 92 (d, 3H, J=6. 3), 1. 56-1. 82 (m, 3H), 2. 81 (s, 4H), 3. 24 (s, 3H), 3. 43 (m, 2H), 3. 52 (m, 6H), 3. 59 (m, 2H), 4. 10 (m, 2H), 4. 40 (m, 1H), 8. 06 (d, 1H, J=7. 8).

# [0035]

[参考例 6]

- -L-ロイシンN-ヒドロキシスクシンイミドエステル
- (S) -3-ヒドロキシテトラヒドロフランの代わりにテトラエチレングリコ ールモノメチルエーテルを用いて参考例2 (1) と同様の反応を行い、11-メトキシー 3, 6, 9-トリオキサウンデカニルN-スクシンイミジルカルボナートを無色オイル状 物として得た。
- (2) N-スクシンイミジル (3S) -3 -テトラヒドロフラニルカルボナートの代 わりに11-メトキシー3, 6, 9-トリオキサウンデカニルN-スクシンイミジルカル ボナートを用いて参考例2 (2) と同様の反応を行い、N-((11-メトキシー3, 6 9-トリオキサウンデカニルオキシ)カルボニル)-L-ロイシンエチルエステルを無 色オイル状物として得た。
- (3) N-(((3S)-F+F)EFD7F)-3-4N7+F)-ロイシンエチルエステルの代わりにN-((11-メトキシ-3,6,9-トリオキサ ウンデカニルオキシ)カルボニル)-L-ロイシンエチルエステルを用いて参考例2(3 オキシ)カルボニル)ーL-ロイシンを無色オイル状物として得た。
- ((11-メトキシー3, 6, 9-トリオキサウンデカニルオキシ) カルボニル) -L-ロイシンを用いて参考例1 (2) と同様の反応を行い、表題化合物を無色オイル状物とし て得た。
- $^{1}$  H-NMR (300MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ 0. 91 (dd, 6H, J=9. 3 , 6.3), 1.56-1.77 (m, 3H), 2.81 (s, 4H), 3.24 (s, 3 H) , 3.41-3.44 (m, 2 H) , 3.49-3.52 (m, 10 H) , 3.59 (t, 2 H, J = 4.7), 4.08-4.11 (m, 2 H), 4.38 (m, 1 H) , 8. 06 (d, 1H, J = 7.8).

## [0036]

## [参考例7]

N-((14-メトキシー3, 6, 9, 12-テトラオキサテトラデカニルオキシ) カルボニル) ーLーロイシンNーヒドロキシスクシンイミドエステル

- (1) (S) -3-ヒドロキシテトラヒドロフランの代わりにペンタエチレングリコ ールモノメチルエーテルを用いて参考例2 (1) と同様の反応を行い、14-メトキシー 3, 6, 9, 12ーテトラオキサテトラデカニルN-スクシンイミジルカルボナートを無 色オイル状物として得た。
- (2) N-スクシンイミジル (3S) -3 テトラヒドロフラニルカルボナートの代 わりに14-メトキシ-3, 6, 9, 12-テトラオキサテトラデカニルN-スクシンイ ミジルカルボナートを用いて参考例2 (2) と同様の反応を行い、N-((14-メトキ シー3,6,9,12ーテトラオキサテトラデカニルオキシ)カルボニル)ーLーロイシ ンエチルエステルを無色オイル状物として得た。
- (3) N-(((3S)-F+F)EFD7F)-3-4N7+5) DNF=N-1-ロイシンエチルエステルの代わりにN-((14-メトキシ-3,6,9,12-テト ラオキサテトラデカニルオキシ)カルボニル)ーLーロイシンエチルエステルを用いて参 考例 2 (3) と同様の反応を行い、N- ((14-メトキシー3, 6, 9, 12-テトラオキサテトラデカニルオキシ)カルボニル)-L-ロイシンを無色オイル状物として得た
- N-((2-メトキシエトキシ)カルボニル)-Lーロイシンの代わりにN-((14-メトキシ-3,6,9,12-テトラオキサテトラデカニルオキシ)カルボニ ル)-L-ロイシンを用いて参考例1(2)と同様の反応を行い、表題化合物を無色オイ ル状物として得た。
- $^{1}$  H-NMR (300MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ 0.89 (d, 3H, J=6.6) , 0. 92 (d, 3H, J=6.3), 1. 57-1. 82 (m, 3H), 2. 81 (s , 4 H), 3. 2 4 (s, 3 H), 3. 4 3 (m, 2 H), 3. 5 1 (m, 1 4 H), 3

. 5 9 (m, 2 H) , 4. 1 0 (m, 2 H) , 4. 4 0 (m, 1 H) , 8. 0 5 (d, 1 H,  $J=7.\ 8)$  .

[0037]

[参考例8]

を無色結晶として得た。

- (3S) -3-アミノ-N-エチル-2-ヒドロキシ-4-フェニルブタナミド塩酸塩(1) L-フェニルアラニノール(50g,66mmol)のテトラヒドロフラン(1.3L)と水(630mL)の溶液にジーt-ブチルジカルボナート(140g,0.67mol)のテトラヒドロフラン(500mL)溶液と1M水酸化ナトリウム水溶液(660mL)を氷冷条件下で同時にゆっくりと加えた。この溶液を室温で18時間攪拌し、有機溶媒を減圧留去した後、酢酸エチル(1L)を加えた。この溶液を1M塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮した。得られた白色固体を酢酸エチル/ヘキサン(1:10)混液から再結晶しN-(tert-ブトキシカルボニル)-L-フェニルアラニノール(+0g,84%)
- (2) Nー(tertーブトキシカルボニル)ーLーフェニルアラニノール(69g,0.28mol)をDMSO(280mL)とジクロロメタン(140 mL)に溶解し、この溶液をアイスバスで冷却した。そこへ、N,Nージイソプロピルエチルアミン(110g,0.82mol)と精製した三酸化イオウピリジン錯体の(130g,0.82mol)のDMSO(100mL)懸濁液を加えた。この溶液を氷冷下で1時間攪拌した。反応液を酢酸エチルで(1.5L)で希釈し、1M塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮した。残渣を酢酸エチル/ヘキサン混液から結晶化しNー(tertーブトキシカルボニル)ーLーフェニルアラニナール(53g,77%)を無色結晶として得た。
- (3) N- (tert-ブトキシカルボニル) -L-フェニルアラニナール (17g,67mmo1) をメタノール (100mL) に溶解し、この溶液を5°Cに冷却した。 亜硫酸水素ナトリウム (7.0g,67mmo1) を水 (150mL) に溶解し、5°C に冷却した。この溶液をアルデヒド溶液に加え5°Cで18時間撹拌した。青酸ナトリウム (4.0g,81mmo1) を水 (100mL) に溶かし、酢酸エチル (300mL) とともに上記の反応液へ加えた。この反応液を室温で5時間撹拌した。有機層を分離し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮し、シアノヒドリン体を無色オイル状物として得た。このシアノヒドリン体をジオキサン (250mL) と濃塩酸 (250mL) に溶解し、これにアニソール (10mL) を加えた。この溶液を18時間緩やかに還流した。この反応液を室温に冷却後、減圧濃縮し褐色半固状物質を得た。これを水 (100mL) に溶解し、ジエチルエーテル (3×50mL) で洗浄した。水層をDowex 50X8カラム (100-200mesh, $H^+$ 型;25×1.8cm) に付し、pH5.5になるまで水で洗浄し、2Mアンモニウム水 (約1.5L) で溶出した。溶出したアンモニウム水を減圧濃縮して (3S) -3-アミノー2-ヒドロキシー4-フェニル酪酸 (12g,88%) を白色固体として得た。
- (4) (3S) -3-rミノ-2-ヒドロキシ-4-フェニル酪酸(11g, 56.34 mm o 1)を 1 M水酸化ナトリウム水溶液( $70\,\mathrm{mL}$ )に溶解し、この溶液にジー t -ブチルジカルボナート(12g,  $57\,\mathrm{mm}$  o 1)のジオキサン( $70\,\mathrm{mL}$ )溶液を加えた。この溶液を、 1 M水酸化ナトリウム水溶液を適宜加えることで p H  $10\sim1$  1 に保持しながら、室温で 18 時間攪拌した。そこへ、水( $600\,\mathrm{mL}$ )を加え希釈し、ジエチルエーテル( $2\times200\,\mathrm{mL}$ )で洗浄した。この水層をアイスバスで冷却しながら、  $1\,\mathrm{M}$ 塩酸を加えることにより p H 2 に調整し、ジエチルエーテル( $3\times250\,\mathrm{mL}$ )で抽出した。有機層を無水硫酸マグネシウムで脱水後、濃縮し( $3\,\mathrm{S}$ )-3-( $10\,\mathrm{C}$ )を無色固体のジアステレオマーの混合物として得た。
- (5) (3S) 3 (tert-ブトキシカルボニルアミノ) 2 ヒドロキシー4-フェニル酪酸 (6.3g, 21mmol) と1-ヒドロキシベンゾトリアゾール (3

. 0g, 22.4mmol)をDMF (45mL) に溶解し、アイスバスで冷却した。そ こへ、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(4.6 g, 24mmol)を加えた後、さらにエチルアミン水溶液(3.0mL)を加えた。こ の溶液を18時間攪拌した。この溶液を酢酸エチル(200mL)で希釈した後、1M塩 酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで 脱水後、減圧濃縮し((1S) -1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3 ーオキソプロピル) カルバミン酸 1, 1ージメチルエチルエステル (5.8 g, 8 4 %) を白色固体として得た。

プロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステル(5.5g,17mmol)を 4 N塩酸/ジオキサン溶液(6 5 m L) に溶解し、この溶液を室温で3時間攪拌した。こ の溶液を減圧濃縮して表題化合物(4.4g)を定量的に白色固体として得た。

融点: $162.8-163.3^{\circ}$  C. (Major),  $^{1}$  H-NMR (300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  1.02 (t, 3H, J=7.2), 2.93 (m, 2H), 3.0  $5-3.\ 20\ (m,\ 2\,H)$  ,  $3.\ 60\ (m,\ 1\,H)$  ,  $3.\ 88\ (m,\ 1\,H)$  ,  $6.\ 75\ ($ d, 1 H, J = 6.0), 7. 19 - 7.37 (m, 5 H), 8.08 (m, 1 H), 8 . 17 (br s, 3H). (Minor), <sup>1</sup> H-NMR (300MHz, DMSO $d_{6}$ )  $\delta_{0}$ 0. 97 (t, 3H, J=7. 4), 2.80 (d, 2H, J=6. 9), 3. 00 (m, 2H), 3.69 (m, 1H), 4.26 (m, 1H), 6.53 (d, 1H , J = 5.4), 7. 19 - 7.37 (m, 5H), 8.03 (t, 1H, J = 5.7) , 8. 17 (br s, 3H).

[0038] [参考例9]

(3S) -3-アミノーNーシクロプロピルー2-ヒドロキシー4ーフェニルブタナミド塩酸塩

エチルアミン水溶液の代わりにシクロプロピルアミンを用いて参考例8(5)と同様の 反応を行い、((1S)-1-ベンジル-3-シクロプロピルアミノ-2-ヒドロキシー 3-オキソプロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを白色固体として得

((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル ) カルバミン酸 1, 1 - ジメチルエチルエステルの代わりに((1 S) - 1 - ベンジルー 3-シクロプロピルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル)カルバミン酸1,1 - ジメチルエチルエステルを用いて参考例8 (6) と同様の反応を行い、表題化合物を白 色固体として得た。

融点:162.9-163.3℃. 1H-NMR (300MHz, DMSO-d6) δ 0.44 (m, 2H), 0.57 (m, 2H), 2.50 (m, 0.5H), 2.65 ( m, 0.5H), 2.82 (d, 1H, J = 6.9), 2.94 (m, 1H), 3.60 (m, 0.5H), 3.70 (m, 0.5H), 3.87 (m, 0.5H), 4.26 ( d, 0. 5 H, J = 2.4), 6.45 (br s, 0.5H), 6.69 (br s, 0. 5 H), 7. 23-7. 35 (m, 5 H), 7. 99 (d, 0.5 H, J=4.2), 8. 08 (br s, 1. 5H), 8. 09 (d, 0. 5H, J = 4.5), 8. 23 (br s, 1.5H).

[0039]

[参考例10]

エチルアミン水溶液の代わりにプロピルアミンを用いて参考例8(5)と同様の反応を 行い、((1S)-1-ベンジルー2-ヒドロキシー3-オキソー3-(プロピルアミノ ) プロピル) カルバミン酸 1, 1 – ジメチルエチルエステルを白色固体として得た。

((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル

) カルバミン酸 1, 1ージメチルエチルエステルの代わりに((1 S)-1-ベンジルー 2-ヒドロキシ-3-オキソ-3-(プロピルアミノ)プロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを用いて参考例8 (6) と同様の反応を行い、表題化合物を白色 固体として得た。

融点:127.8-129.5℃. 1H-NMR (300MHz, DMSO-d6) δ 0. 82 (m, 3H), 1. 35-1. 47 (m, 2H), 2. 82 (m, 0. 5H), 2. 95 (m, 3H), 3. 09 (m, 0. 5H), 3. 58 (m, 0. 5H), 3. 7 0 (m, 0.5H), 3.92 (m, 0.5H), 4.31 (m, 0.5H), 6.55 (d, 0.5H, J=4.8), 6.77 (d, 0.5H, J=6.6), 7.21-7 . 36 (m, 5H), 7. 98-8. 15 (m, 2. 5H), 8. 24 (br s, 1. 5 H).

[0040]

参考例11.

 $(3S) - 3 - 7 \le 1 - N - 2 - D = 1$ 塩酸塩

エチルアミン水溶液の代わりにシクロブチルアミンを用いて参考例8(5)と同様の反 応を行い、((1S)-1-ベンジル-3-シクロブチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを白色固体として得た。 ((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル

) カルバミン酸 1 , 1 - ジメチルエチルエステルの代わりに((<math>1 S) - 1 - べンジルー3-シクロブチルアミノー2-ヒドロキシー3-オキソプロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを用いて参考例8(6)と同様の反応を行い、表題化合物を白色 固体として得た。

融点:162.5-163.7℃. <sup>1</sup> H-NMR (300MHz, DMSO-d6) δ 1. 59 (m, 2H), 1. 88-2. 18 (m, 4H), 2. 80 (d, 1H, J=6). 6), 2. 91 (m, 1H), 3. 58 (m, 0. 5H), 3. 69 (m, 0. 5H) , 3. 87 (m, 0.5H) , 4. 08 (m, 0.5H) , 4. 16 -4.24 (m, 1)H), 6.50 (d, 0.5H, J = 5.4), 6.72 (d, 0.5H, J = 6.0) , 7. 21-7. 33 (m, 5H), 8. 05 (br s, 1.5H), 8. 19 (d, 0.  $5 \, H$ , J = 7.8),  $8.20 \, (br s, 1.5 \, H)$ ,  $8.29 \, (d, 0.5 \, H)$ I = 8.1).

[0041]

「参考例 1 2 ]

(3S) -3-アミノ-N-ブチル-2-ヒドロキシ-4-フェニルブタナミド塩酸塩 エチルアミン水溶液の代わりにブチルアミンを用いて参考例8(5)と同様の反応を行 い、((15)-1-ベンジル-3-ブチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピ ル) カルバミン酸1, 1-ジメチルエチルエステルを白色固体として得た。

((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル ) カルバミン酸 1, 1ージメチルエチルエステルの代わりに((1 S)-1-ベンジルー 3-ブチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル)カルバミン酸1,1-ジメチ ルエチルエステルを用いて参考例8 (6) と同様の反応を行い、表題化合物を白色固体と して得た。

融点:141.0-141.4℃. <sup>1</sup> H-NMR(300MHz, DMSO-d6) δ 0. 86 (m, 3H), 1. 16-1. 47 (m, 4H), 2. 8.0 (m, 0. 5H), 2. 99 (m, 3H), 3. 13 (m, 0. 5H), 3. 57 (m, 0. 5H), 3. 7 0 (m, 0.5H), 3.92 (m, 0.5H), 4.30 (m, 0.5H), 6.53 (br s, 0.5H), 6.77 (d, 0.5H, J = 6.6), 7.19-7.39 (m, 5H), 7. 97-8.15 (m, 2.5H), 8. 22 (s, 1.5H).

[0042]

[参考例13]

オロエチル) ブタナミド塩酸塩

エチルアミン水溶液の代わりに2,2,2ートリフルオロエチルアミンを用いて参考例 8 (5) と同様の反応を行い、((15)-1-ベンジル-2-ヒドロキシ-3-オキソ -3-(2,2,2-トリフルオロエチルアミノ)プロピル)カルバミン酸1,1-ジメ チルエチルエステルを白色固体として得た。

((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル ) カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルの代わりに((1S)-1-ベンジル-2-ヒドロキシー3-オキソー3-(2,2,2-トリフルオロエチルアミノ)プロピル ) カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを用いて参考例8(6)と同様の反応を 行い、(3S)-3-アミノ-2-ヒドロキシ-4-フェニル-N-(2, 2, 2-トリ フルオロエチル)ブタナミド塩酸塩を白色固体として得た。

融点:103.0-108.5℃. 1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)δ 2. 71-2.85 (m, 1H), 2. 88-2.97 (m, 1H), 3. 60-3.82 (m, 2.5H), 3.91-4.05 (m, 1H), 4.45 (m, 0.5H), 6. 75 (d, 0.5H, J = 5.7), 6.98 (d, 0.5H, J = 6.3), 7.2  $0-7.\ 3.5\ (m,\ 5\,H)$  ,  $8.\ 1.2\ (br\ s,\ 1.\ 5\,H)$  ,  $8.\ 2.5\ (br\ s,\ 1$ .5H), 8.70 (m, 1H).

#### [0043]

[参考例14]

(3S) - 3 - アミノー 2 - ヒドロキシー N - (2 - インダニル) - 4 - フェニルブタナミド塩酸塩

エチルアミン水溶液の代わりに2-アミノインダンを用いて参考例8(5)と同様の反 応を行い、 ((15) -1-ベンジル-3- (2-インダニルアミノ) -2-ヒドロキシ -3-オキソプロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを白色固体として

((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル ) カルバミン酸 1 , 1 ージメチルエチルエステルの代わりに((1 S) - 1 ーベンジルー 3-(2-インダニルアミノ)-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル)カルバミン酸1 ,1-ジメチルエチルエステルを用いて参考例8(6)と同様の反応を行い、(3S)-3-アミノー2-ヒドロキシーN-(2-インダニル)-4-フェニルブタナミド塩酸塩 を白色固体として得た。

融点:183.0-184.8℃. 1H-NMR (300MHz, DMSO-d6) δ 2. 76-2. 96 (m, 4H), 3.01-3.18 (m, 2H), 3.62 (m, 0. 5 H), 3.74 (m, 0.5 H), 3.92 (m, 0.5 H), 4.25-4.39(m, 1H) , 4. 49 (m, 0.5H) , 6. 48 (d, 0.5H, J=5.7) , 6 . 72 (d, 0.5H, J = 5.7), 7.13-7.35 (m, 9H), 8.15 (m , 3.  $5 \, \text{H}$ ), 8.  $2 \, 6$  (d, 0.  $5 \, \text{H}$ , J = 7. 2).

#### [0044]

[参考例15]

(3S) - 3 - アミノー 2 - ヒドロキシー N - (2 - メトキシエチル) - 4 - フェニルブタナミド塩酸塩

エチルアミン水溶液の代わりにメトキシエチルアミンを用いて参考例8 (5) と同様の 反応を行い、((15)-1-ベンジル-2-ヒドロキシ-3-(2-メトキシエチル) -3-オキソプロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを白色固体として 得た。

((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル ) カルバミン酸 1 , 1 - ジメチルエチルエステルの代わりに((<math>1 S) - 1 - べンジルー2-ヒドロキシ-3-(2-メトキシエチル)-3-オキソプロピル)カルバミン酸1, 1-ジメチルエチルエステルを用いて参考例8(6)と同様の反応を行い、(3S)-3

ーアミノー2ーヒドロキシーNー(2ーメトキシエチル)ー4ーフェニルブタナミド塩酸塩を白色固体として得た。

融点: $1\,1\,3$ .  $9-1\,1\,7$ .  $7\,$ °C.  $^1$  H-NMR( $3\,0\,0$ MHz,DMSO- $d\,6$ )  $\delta$  2.  $8\,2$  (d,  $1\,$ H, J=6. 6), 2.  $9\,5$  (m,  $1\,$ H), 3.  $1\,0-3$ .  $1\,9$  (m,  $2\,$ H), 3.  $2\,2$  (s, 1.  $5\,$ H), 3.  $2\,3$  (s, 1.  $5\,$ H), 3.  $2\,8-3$ .  $3\,4$  (m,  $2\,$ H), 3.  $5\,7$  (m, 0.  $5\,$ H), 3.  $7\,0$  (m, 0.  $5\,$ H), 3.  $9\,2$  (m, 0.  $5\,$ H), 4.  $3\,2$  (m, 0.  $5\,$ H), 6.  $5\,9$  (d, 0.  $5\,$ H, J=4. 5), 6.  $8\,$ 7 (d, 0.  $5\,$ H, J=6. 0), 7.  $2\,2-7$ .  $3\,6$  (m,  $5\,$ H), 7.  $9\,2$  (t, 0.  $5\,$ H, J=5. 7), 7.  $9\,8$  (t, 0.  $5\,$ H, J=5. 1), 8.  $0\,9$  (br s, 1.  $5\,$ H), 8.  $2\,4$  (br s, 1.  $5\,$ H).

[0045]

[参考例16]

- (3S) 3 7ミノーN xチルー2 ヒドロキシー5 7ェニルペンタナミド塩酸塩
- (1) BocーLーホモフェニルアラニン(20g,72mmol)のジメトキシエタン(100mL)溶液にN-メチルモルホリン(7.2g,72mmol)とクロロギ酸イソブチル(9.8g,72mmol)を氷冷条件下で加えた。攪拌1時間後、反応液をろ過し、ろ液をアイスバスで冷却し、水素化ホウ素ナトリウム(4.1g,107mmol)の水溶液(10mL)を加え、さらに水(300mL)を加えた。生じた沈殿物をろ取して、これを水およびメタノールで洗浄しN-(tert-ブトキシカルボニル)ーLーホモフェニルアラニノール(15g,79%)を無色結晶として得た。
- (2) N-(tert-ブトキシカルボニル)-L-フェニルアラニノールの代わりにN-(tert-ブトキシカルボニル)-L-ホモフェニルアラニノールを用いて参考例8(2)と同様の反応を行い、<math>N-(tert-ブトキシカルボニル)-L-ホモフェニルアラニナールを無色オイル状物として得た。
- (3) N-(tert-ブトキシカルボニル)-L-フェニルアラニナールの代わり cN-(tert-ブトキシカルボニル)-L-ホモフェニルアラニナールを用いて参考 例 8 (3) と同様の反応を行い、(3S)-3-アミノ-2-ヒドロキシー5-フェニルペンタン酸を白色固体として得た。
- (4) (3 S) -3 7 2 -
- (5) (3 S) -3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) -2-ビドロキシー4-フェニル酪酸の代わりに(3 S) -3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) -2-ビドロキシー5-フェニルペンタン酸を用いて参考例 8(5)と同様の反応を行い、((1 S) -3-エチルアミノー2-ビドロキシー3-オキソー1-(フェニルエチル)プロピル)カルバミン酸 1,1-ジメチルエチルエステルを白色固体として得た。
- (6) ((1S) -1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル) カルバミン酸1, 1-ジメチルエチルエステルの代わりに((1S) -3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソ-1-(フェニルエチル) プロピル) カルバミン酸1, 1-ジメチルエチルエステルを用いて参考例8(6)と同様の反応を行い、(3S) -3-アミノ-N-エチル-2-ヒドロキシ-5-フェニルペンタナミド塩酸塩を白色固体として得た。

融点: $1\,3\,4$ .  $4-1\,3\,4$ .  $9\,$ °C.  $^1$  H-NMR( $3\,0\,0$ MHz,DMSO-d  $_6$ )  $\delta$  0.  $9\,9-1$ .  $0\,6$  (m,  $3\,H$ ), 1.  $6\,5-1$ .  $9\,6$  (m,  $2\,H$ ), 2.  $5\,4-2$ .  $7\,6$  (m,  $2\,H$ ), 3.  $0\,7-3$ .  $2\,3$  (m,  $2\,H$ ), 4.  $1\,5$  (br s, 0.  $5\,H$ ), 4.  $2\,5$  (br s, 0.  $5\,H$ ), 6.  $4\,4$  (br s, 0.  $5\,H$ ), 6.  $5\,5$  (br s, 0.  $5\,H$ ), 7.  $1\,7-7$ .  $3\,3$  (m,  $5\,H$ ), 7.  $9\,9$  (br s, 1.  $5\,H$ ), 8.  $1\,5$  (t,  $1\,H$ , J=6. 2), 8.  $2\,3$  (br s, 1.  $5\,H$ ).

[0046]

[参考例17]

(3S) -3 -7 = 1 - 1 +ミド塩酸塩

エチルアミン水溶液の代わりにシクロプロピルアミンを用いて参考例16(5)と同様 の反応を行い、 ((15)-3-シクロプロピルアミノー2-ヒドロキシー3-オキソー 1- (フェニルエチル)プロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを白色 固体として得た。

((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル ) カルバミン酸 1, 1ージメチルエチルエステルの代わりに ((1S)-3-シクロプロ ピルアミノー2ーヒドロキシー3ーオキソー1ー(フェニルエチル)プロピル)カルバミ ン酸1,1-ジメチルエチルエステルを用いて参考例16(6)と同様の反応を行い、( 3S) -3-アミノ-N-シクロプロピル-2-ヒドロキシ-5-フェニルペンタナミド 塩酸塩を白色固体として得た。

融点:140.2-141.3℃. <sup>1</sup> H-NMR (300MHz, DMSO-d6) δ 0. 46-0. 64 (m, 4H), 1. 64-1. 99 (m, 2H), 2. 54-2. 78 (m, 3H), 3.35 (m, 1H), 4.13 (br s, 0.5H), 4.26 ( br s, 0.5H), 6.37 (br s, 0.5H), 6.51 (br s, 0.5 H), 7. 17-7. 33 (m, 5H), 8. 05 (br s, 1. 5H), 8. 15 ( d, 0. 5 H, J=4.5), 8. 20 (d, 0. 5 H, J=4.8), 8. 27 (br s, 1.5H).

[0047]

[参考例18]

(3S) - 3 - アミノー2 - ヒドロキシー5 - メチル-N-(2 - フェノキシエチル)ヘキサナミド塩酸塩

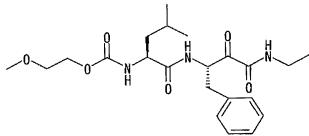
- (1) L-フェニルアラニノールの代わりにL-ロイシノールを用いて、参考例8( 1) と同様の反応を行い、N- (tert-ブトキシカルボニル) -L-ロイシノール ( 70g,84%) を無色オイル状物として得た。
- (2) N-(tert-ブトキシカルボニル)-L-フェニルアラニノールの代わり にN- (tert-ブトキシカルボニル) - L - ロイシノールを用いて参考例8 (2) と 同様の反応を行い、N-(tert-ブトキシカルボニル)-L-ロイシナールを無色オ イル状物として得た。
- (3) N-(tert-ブトキシカルボニル)-L-フェニルアラニナールの代わり にN- (tert-ブトキシカルボニル) - L - ロイシナールを用いて参考例8 (3), (4) と同様の反応を行い、(3S)-3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)-2-ヒドロキシー5-メチルヘキサン酸を無色オイル状物として得た。
- (3S) -3- (tert-ブトキシカルボニルアミノ) -2-ヒドロキシー 4-フェニル酪酸の代わりに(3S)-3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)-2-ヒドロキシー5-メチルヘキサン酸を用い、エチルアミン水溶液の代わりに2-フェ ノキシエチルアミンを用いて参考例8(5)と同様の反応を行い、((1S)-2-ヒド ロキシー1-(2-メチルプロピル)-3-オキソー3-(2-フェノキシエチル)アミ ノプロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを無色オイル状物として得た
- ((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソ (5) プロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルの代わりに((1S)-2-ヒ ドロキシー1ー(2-メチルプロピル)-3-オキソー3-(2-フェノキシエチル)ア ミノプロピル)カルバミン酸1,1-ジメチルエチルエステルを用いて参考例8(6)と 同様の反応を行い、表題化合物を白色固体として得た。

融点:93.6-96.2℃. 1 H-NMR (300MHz, DMSO-d6) & 0. 71-0.89 (m, 6H), 1.35-1.47 (m, 2H), 1.72 (m, 1H) , 3. 48-3. 54 (m, 4H), 4. 00-4. 07 (m, 2H), 4. 12 (d, 0. 5H, J=3. 6), 4. 33 (d, 0. 5H, J=1. 8), 6. 91-6. 96 (m, 3H), 7. 27-7. 32 (m, 2H), 7. 95 (br s, 1. 5H), 8. 19-8. 29 (m, 2. 5H).

# [0048]

〔実施例 1〕 ((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2,3-ジオキソ-3-(エチルア ミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸 <math>2-メトキシエチルエステル(化合物 1)

# 【化6】



参考例 1 の化合物(1.2 g, 3.6 mm o 1)と参考例 8 の化合物(1.0 g, 4.0 mm o 1)の DMF 溶液にトリエチルアミン(1.1 g, 1.1 mm o 1)を加えた。この溶液を室温で 1.8 時間攪拌し、減圧濃縮した。残渣を酢酸エチルで溶解し、この溶液を 1.4 M塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮した。得られた固体を酢酸エチル/ヘキサン(1:9)混液で洗浄し((1.5)-1-((((1.5)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル)アミノ)カルボニル)<math>-3-メチルブチル)カルバミン酸 2-メトキシエチルエステル(0.75 g, 4.7%)を白色固体として得た。

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステル <math>(0.7g,1.6mmo1)のジクロロメタン (70mL)溶液にデス・マーチン試薬 (1.0g,2.4mmo1)を加えた。この溶液を室温で18時間攪拌した。そこへ、10%チオ硫酸ナトリウム水溶液 (35mL)と飽和炭酸水素ナトリウム水溶液 (35mL)を加え、この溶液を室温で30分攪拌した。有機層を分離し、これを1M塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水後、減圧濃縮した。残渣を酢酸エチル/ヘキサン混液で結晶化し表題化合物 (0.62g,88%)を無色結晶として得た。

融点: $138.0-138.3^{\circ}$  C.  $^{1}$  H-NMR(300 MHz,DMSO-d  $_{6}$ )  $_{8}$   $_{8}$   $_{8}$   $_{9}$   $_{9}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{1}$   $_{2}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{1}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{3}$   $_{4}$ 

## [0049]

「実施例2〕

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2,3-ジオキソ-3-(エチルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸 <math>(3S)-トラヒドロフラン-3-イルエステル (化合物 2)

#### 【化7】

参考例 1 の化合物の代わりに参考例 2 の化合物を用いて実施例 1 と同様の反応を行い、 ((1 S) -1-((((1 S) -1-ベンジル-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソプロピル) アミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸 (3 S) -テトラヒドロフラン-3-イルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。 融点:  $158.9-160.7^{\circ}$  C.  $^{1}$  H-NMR (300 MHz, DMSO-d $_{6}$ )  $<math>\delta$  0. 83 (d, 3 H, J=6. 6), 0. 85 (d, 3 H, J=6. 9), 1. 0 4 (t, 3 H, J=7. 1), 1. 3 5 (m, 2 H), 1. 5 5 (m, 1 H), 1. 8 3 (m, 1 H), 2. 0 8 (m, 1 H), 2. 8 2 (m, 1 H), 3. 1 4 (m, 3 H), 3. 1 6 1-3. 1 8 (m, 1 H), 4. 1 0 1 (m, 1 H), 5. 1 9 (m, 1 H), 7. 1 7 1 7 1 7 1 3 3 (m, 1 H), 8. 1 2 2 (d, 1 H, 1 1 7 1 2),

[0050]

〔実施例3〕

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2,3-ジオキソ-3-(エチルア ミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸テトラヒドロ-4H-ピラン-4-イルエステル(化合物 <math>3)

8. 69 (t, 1 H, J = 5. 7). MALDI-TOF-MS: C<sub>2</sub> 3 H<sub>3</sub> 3 N<sub>3</sub> O<sub>6</sub>

(M+H) +, 448. 2447, 実測値, 448. 2509.

# 【化8】

参考例 1 の化合物の代わりに参考例 3 の化合物を用いて実施例 1 と同様の反応を行い、 ((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-3-エチルアミノー2-ヒドロキシー3-オキソプロピル) アミノ) カルボニル) <math>-3 ーメチルブチル) カルバミン酸テトラヒドロ-4 H-ピラン-4 ーイルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点: $140.0-141.8^{\circ}$  C.  $^{1}$  H-NMR(300 MHz,DMSO-d6) 80.84 (m, 6 H),1.04 (t, 3 H, J=7.2),1.35 (m, 2 H),1.49 (m, 3 H),1.79 (m, 2 H),2.82 (m, 1 H),3.14 (m, 3 H),3.41 (m, 2 H),3.78 (m, 2 H),4.02 (m, 1 H),4.6 (m, 1 H),5.19 (m, 1 H),7.15-7.33 (m, 6 H),8.22 (d, 1 H, J=7.2),8.69 (t, 1 H, J=5.7). MALDI-TOF-MS:  $C_{24}$  H $_{35}$  N $_{3}$  O $_{6}$  (M+Na)  $^{+}$ , 484.2424, 実測値,484.248

[0051]

#### 「実施例4〕

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジルー2,3-ジオキソー3-(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステル(化合物 4)

#### 【化9】

参考例8の化合物の代わりに参考例9の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い、 ((1S) -1 - ((((1S) -1 - ベンジル<math>-3 -シクロプロピルアミノ-2 -ヒド ロキシー3-オキソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸 2-メトキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:112.4-113.5°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  0. 58 (m, 2H), 0. 65 (m, 2H), 0. 83 (d, 3H, J=6. 6), 0. 85 (d, 3H, J=6.6), 1. 35 (m, 2H), 1. 56 (m, 1H), 2 . 68-2.88 (m, 2H), 3.11 (m, 1H), 3.25 (s, 3H), 3.4 $7 \ (t, 2H, J=4.5)$  ,  $4.04 \ (m, 3H)$  ,  $5.17 \ (m, 1H)$  , 7.17-7.34 (m, 6H), 8.25 (d, 1H, J=7.2), 8.73 (d, 1H, J=4.8). MALDI-TOF-MS: C<sub>2</sub> 3 H<sub>3</sub> 3 N<sub>3</sub> O<sub>6</sub> (M+Na) +, 470 . 2267, 実測値, 470. 2441. [α] D<sup>25</sup>+6.3° (c0.20, DMS O)

# [0052]

#### 「実施例5〕

((1S) - 1 - ((((1S) - 1 - ベンジル - 3 - (シクロプロピルアミノ) - 2))3-ジオキソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸(3 S) ーテトラヒドロフラン-3-イルエステル(化合物5)

#### 【化10】

参考例1の化合物の代わりに参考例2の化合物を、参考例8の化合物の代わりに参考例 9 の化合物を用いて実施例1 と同様の反応を行い、((1 S)-1 -1 ((((1 S)-1ーベンジルー3ーシクロプロピルアミノー2ーヒドロキシー3ーオキソプロピル)アミノ ) カルボニル) - 3 - メチルブチル) カルバミン酸 (3 S) - テトラヒドロフラン- 3 -イルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:169.2-170.5°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  0. 58 (m, 2H), 0. 65 (m, 2H), 0. 83 (d, 3H, J=8. 1), 0. 85 (d, 3H, J=6.9), 1. 34 (m, 2H), 1. 55 (m, 1H), 1 . 83 (m, 1H), 2.08 (m, 1H), 2.79 (m, 2H), 3.12 (m, 1 H) , 3. 61-3. 80 (m, 4 H) , 4. 02 (m, 1 H) , 5. 08 (m, 1 H) , 5. 17 (m, 1 H) , 7. 22-7. 35 (m, 6 H) , 8. 24 (d, 1 H, J=6. 6) , 8. 74 (d, 1 H, J=5. 1) . MALDI-TOF-MS: C<sub>2</sub> 4 H<sub>3</sub>  $_3$  N<sub>3</sub> O<sub>6</sub> (M+Na) + , 482. 2267, 実測値, 482. 2586.

# [0053]

[実施例6]

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジルー3-シクロプロピルアミノー2,3-ジオキソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸テトラヒドロー4H-ピランー4ーイルエステル(化合物 6)

#### 【化11】

参考例 1 の化合物の代わりに参考例 3 の化合物を、参考例 8 の化合物の代わりに参考例 9 の化合物を用いて実施例 1 と同様の反応を行い、((1 S) - 1 - ((((1 S) - 1 - ベンジル - 3 - シクロプロピルアミノ - 2 - ヒドロキシ - 3 - オキソプロピル)アミノ)カルボニル) - 3 - メチルブチル)カルバミン酸テトラヒドロー 4 H - ピラン - 4 - イルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点: $137.0-138.2^{\circ}$  C.  $^{1}$  H-NMR(300 MHz,DMSO-d  $_{6}$ )  $_{3}$  O.  $_{5}$  8 (m,  $_{2}$  H), 0.  $_{6}$  5 (m,  $_{2}$  H), 0.  $_{8}$  4 (m,  $_{6}$  H),  $_{1}$  1.  $_{3}$  5 (m,  $_{2}$  H), 1.  $_{4}$  8 (m,  $_{3}$  H), 1.  $_{8}$  0 (m,  $_{2}$  H), 2.  $_{7}$  9 (m,  $_{2}$  H), 3.  $_{1}$  1 (m,  $_{1}$  H), 3.  $_{4}$  1 (m,  $_{2}$  H), 3.  $_{7}$  9 (m,  $_{2}$  H), 4.  $_{9}$  0 3 (m,  $_{1}$  H), 4.  $_{9}$  6 5 (m,  $_{1}$  H), 5.  $_{1}$  8 (m,  $_{1}$  H), 7.  $_{1}$  5  $_{7}$  7.  $_{3}$  0 (m,  $_{6}$  H), 8.  $_{2}$  3 (d,  $_{1}$  H,  $_{1}$  J=6.  $_{9}$ ), 8.  $_{7}$  3 (d,  $_{1}$  H,  $_{1}$  J=5.  $_{4}$ ). MALDI-TOF-MS: C  $_{2}$  5 H  $_{3}$  5 N  $_{3}$  O  $_{6}$  (M+H)  $_{+}$ , 4 7 4.  $_{2}$  6 0 4,  $_{2}$   $_{3}$   $_{4}$   $_{1}$  4 7 4.  $_{2}$  6 4 3.

#### [0054]

#### 〔実施例7〕

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジルー2,3-ジオキソー3-(プロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸 <math>2-メトキシエチルエステル(化合物7)

## 【化12】

参考例 8 の化合物の代わりに参考例 1 0 の化合物を用いて実施例 1 と同様の反応を行い、((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2-ヒドロキシ-3-オキソ-3-(プロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸

2-メトキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:108.8-109.9°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  0. 83 (m, 9H), 1. 35 (m, 2H), 1. 46 (m, 2H), 1. 55 (m , 1 H), 2.83 (dd, 1 H, J=14.0, 9.2), 3.08 (m, 3 H), 3 . 25 (s, 3H), 3.48 (t, 2H, J=4.4), 4.04 (m, 3H), 5.19 (m, 1H), 7. 22-7. 28 (m, 6H), 8. 24 (d, 1H, J=6.9)), 8. 68 (t, 1 H, J = 5. 6). MALDI-TOF-MS: C  $_2$  3 H  $_3$  5 N  $_3$ O<sub>6</sub> (M+H) +, 450.2604, 実測値, 450.2832.

# [0055]

「実施例8〕 ((1S)-1-((((1S)-1-ベンジルー2,3-ジオキソー3-(シクロブチルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メ トキシエチルエステル(化合物8)

# 【化13】

参考例8の化合物の代わりに参考例11の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い ((1S) - 1 - ((((1S) - 1 - ベンジル<math>-3 - シクロブチルアミノ-2 -ヒド ロキシー3-オキソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸 2-メトキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:114.2-115.3°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  0. 84 (m, 6H), 1. 34 (m, 2H), 1. 49–1. 72 (m, 3H), 2 . 10 (m, 4 H), 2.81 (dd, 1 H, J = 13.8, 9.3), 3.10 (m, 1 H), 3. 2 5 (s, 3 H), 3. 4 7 (m, 2 H), 4. 0 3 (m, 3 H), 4. 2 2 (m, 1 H), 5. 15 (m, 1 H), 7. 24 (m, 6 H), 8. 24 (d, 1 H, J = 7.2), 8.91 (d, 1H, J = 7.8). MALDI-TOF-MS: C<sub>24</sub>  $H_{3\ 5}\ N_{3}\ O_{6}\ (M+N_{a})^{+}$ , 484. 2424, 実測値, 484. 2400.

# [0056]

#### [実施例9]

ソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチ ルエステル (化合物9)

#### 【化14】

参考例8の化合物の代わりに参考例12の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い 、((1 S)-1-((((1 S)-1-ベンジル-3-ブチルアミノ-2-ヒドロキシ ー3-オキソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メ トキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:94.0-95.2°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6) 80 . 85 (m, 9H), 1. 25 (m, 2H), 1. 35 (m, 2H), 1. 42 (m, 2 H), 1. 56 (m, 1H), 2. 83 (dd, 1H, J=13.8, 9.0), 3. 1 0 (m,  $3 \, \text{H}$ ), 3.25 (s,  $3 \, \text{H}$ ), 3.47 (t,  $2 \, \text{H}$ , J=4.5), 4.04(m, 3 H), 5. 18 (m, 1 H), 7. 21-7. 29 (m, 6 H), 8. 23 (d , 1 H, J = 6.6), 8.67 (t, 1 H, J = 6.0). MALDI-TOF-MS : C<sub>24</sub> H<sub>37</sub> N<sub>3</sub> O<sub>6</sub> (M+H) +, 464. 2760, 実測値, 464. 2870.

# [0057]

[実施例10]

 $((1S) -1 - ((((1S) -1 - \checkmark \lor ) ) -2, 3 - \lor ) + \lor -3 - (2, 2, 2)$ 2-トリフルオロエチルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル) カルバミン酸2-メトキシエチルエステル (化合物10)

# 【化15】

参考例8の化合物の代わりに参考例13の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い 、 ( (1S) -1- ( ( ((1S) -1-ベンジル-2-ヒドロキシ-3-オキソ-3-(2, 2, 2-トリフルオロエチルアミノ) プロピル) アミノ) カルボニル) -3-メチ ルブチル)カルバミン酸2ーメトキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として 得た。

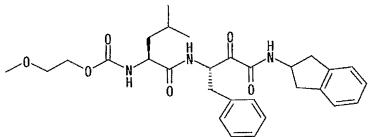
融点:152.5-153.9°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  0. 84 (m, 6H), 1. 34 (m, 2H), 1. 55 (m, 1H), 2. 86 (d d, 1 H, J = 14.0, 8.6), 3.10 (dd, 1 H, J = 14.1, 4.8), 3. 25 (s, 3H), 3. 48 (t, 2H, J=4. 7), 3. 90 (m, 2H), 4. 04 (m, 3H), 5. 14 (m, 1H), 7. 21-7. 31 (m, 6H), 8. 3 4 (d, 1 H, J = 6.9), 9.29 (m, 1 H). MALDI-TOF-MS: C<sub>2</sub> 2 H 3 O F 3 N 3 O 6 (M+H) + , 4 9 O . 2 1 6 5 , 実測値, 4 9 O . 2 4 3 4 .

# [0058]

〔実施例11〕

 $(\;(1\,S)\;-1-\;(\;(\;(\;(1\,S)\;-1-\rlap{\hspace{0.1em}\rlap{\hspace{0.1em}\raisebox{0.7em}{$\vee$}}})\nu-2\;,\;3-\rlap{\hspace{0.1em}\rlap{\hspace{0.1em}\raisebox{0.7em}{$\vee$}}})\tau+2\;,\;2-\rlap{\hspace{0.1em}\rlap{\hspace{0.1em}\raisebox{0.7em}{$\vee$}}})$ ダニルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステル (化合物11)

#### 【化16】



参考例8の化合物の代わりに参考例14の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い

、((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2-ヒドロキシ-3-(2-インダニルアミノ)-3-オキソプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点: $141.9-143.5^{\circ}$  C.  $^{1}$  H-NMR(300MHz,DMSO-d6)80.83(d,3 H,J=6.9),0.86(d,3 H,J=6.9),1.36(m,2 H),1.57(m,1 H),2.80-2.96(m,3 H),3.10-3.18(m,3 H),3.24(s,3 H),3.47(t,2 H,J=4.7),4.04(m,3 H),4.50(m,1 H),4.50(m,4 H),4.50(m,4.50(m,4.50)(m,4.50(m,4.50(m,4.50)(m,4.50(m,4.50(m,4.50)(m,4.50(m,4.50(m,4.50(m,4.50(m,4.50(m,4.50(m,4.50)(m,4.50(m),4.50(m),4.

# [0059]

# [実施例12]

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジルー2,3-ジオキソー3-(2-メトキシエチルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステル(化合物 1 2)

#### 【化17】

融点: $127.0-127.9^{\circ}$  C.  $^{1}$  H-NMR(300 MHz,DMSO- $_{6}$  O. 83 (d, 3 H, J=6.9), 0.86 (d, 3, J=6.9), 1.35 (m, 2 H), 1.56 (m, 1 H), 2.83 (dd, 1 H, J=13.8, 9.0), 3.11 (dd, 1 H, J=14.0, 4.4), 3.24 (s, 3 H), 3.25 (s, 3 H), 3.16-3.34 (m, 2 H), 3.39 (m, 2 H), 3.48 (t, 2 H, 3.48), 3.48 (t, 3 H), 3.16-3.34 (m, 3 H), 3.39 (m, 3 H), 3.48 (t, 3 H), 3.48 (t, 3 H), 3.48 (t, 3 H), 3.48 (t, 3 H), 3.48 (t), 3 H), 3.48 (t), 3 H), 3

#### [0060]

#### 「実施例13]

((1S)-1-((((1S)-2,3-ジオキソー3-エチルアミノー1-(フェニルエチル)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸 <math>2-メトキシエチルエステル(化合物 13)

#### 【化18】

参考例8の化合物の代わりに参考例16の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い、((1S)-1-((((1S)-3-エチルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソー1-(フェニルエチル)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点: $119.\ 1-120.\ 4^{\circ}$  C.  $^{1}$  H-NMR(300 MHz,DMSO-d6)  $80.\ 89$ (t,6 H, $J=6.\ 3$ ), $1.\ 03$ (t,3 H, $J=7.\ 2$ ), $1.\ 43$ (t,2 H, $J=7.\ 2$ ), $1.\ 61-1.\ 85$ (m,2 H), $2.\ 07$ (m,1 H), $2.\ 56-2.\ 74$ (m,2 H), $3.\ 07-3.\ 17$ (m,2 H), $3.\ 25$ (s,3 H), $3.\ 49$ (t,2 H, $J=4.\ 7$ ), $4.\ 05-4.\ 14$ (m,3 H), $4.\ 89$ (m,1 H), $7.\ 16-7.\ 36$ (m,5 H), $7.\ 34$ (d,1 H, $J=8.\ 4$ ), $8.\ 33$ (d,1 H, $J=6.\ 9$ ), $8.\ 65$ (t,1 H, $J=5.\ 9$ )。MALDI-TOF-MS:C  $_2$   $_3$  H  $_3$   $_5$  N  $_3$  O  $_6$  (M+H)  $_+$  ,  $_4$   $_5$  O  $_2$   $_6$  O  $_4$  , $_8$  测值, $_4$   $_5$  O  $_2$   $_7$  O  $_1$ .

#### [0061]

#### 「実施例14]

#### 【化19】

参考例 1 の化合物の代わりに参考例 2 の化合物を、参考例 8 の化合物の代わりに参考例 1 6 の化合物を用いて実施例 1 と同様の反応を行い、((1 S) - 1 - ((((1 S) - 3 - エチルアミノー 2 - ヒドロキシー 3 - オキソー 1 - (フェニルエチル)プロピル)アミノ)カルボニル) - 3 - メチルブチル)カルバミン酸(3 S) - テトラヒドロフランー 3 - イルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点: $1\,1\,1$ .  $9-1\,1\,4$ .  $5\,^{\circ}$  C.  $^1$  H-NMR( $3\,0\,0$ MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta\,0$ .  $8\,9$  (t,  $6\,$ H, J=6. 3), 1.  $0\,3$  (t,  $3\,$ H, J=7. 2), 1.  $4\,3$  (t,  $2\,$ H, J=7. 4), 1.  $6\,0-1$ .  $9\,1$  (m,  $3\,$ H), 2.  $0\,9$  (m,  $2\,$ H), 2.  $5\,6-2$ .  $7\,6$  (m,  $2\,$ H), 3.  $0\,7-3$ .  $1\,7$  (m,  $2\,$ H), 3.  $6\,3-3$ .  $8\,2$  (m,  $4\,$ H), 4.  $0\,2-4$ .  $1\,3$  (m,  $1\,$ H), 4.  $8\,8$  (m,  $1\,$ H), 5.  $0\,9-5$ 

出証特2004-3123155

. 13 (m, 1H), 7. 16-7. 31 (m, 5H), 7. 34 (d, 1H, J=8.4), 8. 34 (d, 1H, J=6.9), 8. 66 (t, 1H, J=5.7). MAL DI-TOF-MS: C2 4 H3 5 N3 O6 (M+H) +, 462.2604, 実測値, 462.2870.

#### [0062]

[実施例15]

#### 【化20】

参考例8の化合物の代わりに参考例17の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い、((1S)-1-((((1S)-3-シクロプロピルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソ-1-(フェニルエチル)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

#### [0063]

## [実施例16]

((1S)-1-((((1S)-2,3-ジオキソー3-シクロプロピルアミノー1-(フェニルエチル)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸(3S)-テトラヒドロフラン-3-イルエステル(化合物 <math>16)

# 【化21】

参考例1の化合物の代わりに参考例2の化合物を、参考例8の化合物の代わりに参考例17の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い、((1S)-1-((((1S)-3-シクロプロピルアミノ-2-ヒドロキシ-3-オキソ-1-(フェニルエチル)プロ

ピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸(3S)-テトラヒドロ フランー3ーイルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:115.8-116.2°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  0. 56-0. 59 (m, 4H), 0. 88 (t, 6H, J=6. 3), 1. 42 (t , 2 H, J = 7.4), 1.60-1.91 (m, 3 H), 2.09 (m, 2 H), 2.56-2.76 (m, 3H), 3.63-3.81 (m, 4H), 4.05-4.13 ( m, 1H), 4.87 (m, 1H), 5.09-5.13 (m, 1H), 7.20-7.35 (m, 6 H) ,  $8.\ 34 \text{ (d, } 1\text{ H, } J=6.\ 9)$  ,  $8.\ 69 \text{ (d, } 1\text{ H, } J=5.$ 1) . MALDI-TOF-MS: C<sub>2</sub> 5 H<sub>3</sub> 5 N<sub>3</sub> O<sub>6</sub> (M+H) +, 474. 260 4. 実測値, 474. 2598.

# [0064]

# [実施例17]

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2,3-ジオキソー3-(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸5-メトキシー3-オキサペンチルエステル(化合物17)

# 【化22】

参考例1の化合物の代わりに参考例4の化合物を、参考例8の化合物の代わりに参考例 9 の化合物を用いて実施例 1 と同様の反応を行い、((1 S) -1 -1 ((((1 S) -1ーベンジルー3ーシクロプロピルアミノー2ーヒドロキシー3ーオキソプロピル)アミノ ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸5-メトキシ-3-オキサペンチルエ ステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:127.9-128.7°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  0. 54-0. 66 (m, 4H), 0. 81-0. 86 (m, 6H), 1. 30-1. 42 (m, 2H), 1.57 (m, 1H), 2.73 (m, 1H), 2.82 (dd, 1 H, J = 14.3, 9.2), 3.11 (dd, 1H, J = 13.8, 4.2), 3.2 4 (s, 3 H) , 3.42-3.44 (m, 2 H) , 3.50-3.57 (m, 4 H) , 3. 99-4.04 (m, 3H), 5.17 (m, 1H), 7.22-7.30 (m, 6H), 8. 22 (d, 1H, J = 6.9), 8. 71 (d, 1H, J = 4.8). MAL DI-TOF-MS: C25 H37 N3O7 (M+Na)+, 514. 2530, 実測値 , 514.2944. [ $\alpha$ ] D  $^2$   $^5 + 13.9$ ° (c0.20, DMSO)

# [0065]

#### [実施例18]

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2,3-ジオキソー3-(シクロプロピルアミノ)プロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸8-メトキシー3,6-ジオキサオクチルエステル(化合物18)

#### 【化23】

参考例1の化合物の代わりに参考例5の化合物を、参考例8の化合物の代わりに参考例 9 の化合物を用いて実施例1 と同様の反応を行い、((1 S)-1 - ((((1 S)-1ーベンジルー3ーシクロプロピルアミノー2ーヒドロキシー3ーオキソプロピル)アミノ ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸8-メトキシ-3, 6-ジオキサオク チルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:116.0-117.2°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6)  $\delta$  0. 58 (m, 2H), 0. 65 (m, 2H), 0. 83 (d, 3H, J=7.8), 0. 85 (d, 3H, J = 6.9), 1. 35 (m, 2H), 1. 57 (m, 1H), 2 . 73-2.86 (m, 2H), 3.11 (m, 1H), 3.24 (s, 3H), 3.44 (m, 2 H), 3. 5 1 (m, 6 H), 3. 5 6 (t, 2 H, J = 4. 7), 4. 0 4(m, 3H) , 5. 17 (m, 1H) , 7. 22-7. 31 (m, 6H) , 8. 25 (d), 1 H, J = 6. 9), 8. 73 (d, 1 H, J = 5. 1). MALDI-TOF-MS: C<sub>27</sub> H<sub>41</sub> N<sub>3</sub> O<sub>8</sub> (M+Na) +, 558. 2792, 実測値, 558. 2717 . [ $\alpha$ ] D  $^{2}$  5 + 2. 5° (c 0. 2 0, DMSO)

# [0066]

#### [実施例19]

((1S) -1 - ((((1S) -1 - ベンジル-2, 3 - ジオキソー3 - (シクロプロピルアミノ) プロピル) アミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸11 -メトキシ-3,6,9-トリオキサウンデカニルエステル(化合物19)

# 【化24】

参考例1の化合物の代わりに参考例6の化合物を、参考例8の化合物の代わりに参考例 9 の化合物を用いて実施例1 と同様の反応を行い、((1 S)-1 - ((((1 S)-1ーベンジルー3ーシクロプロピルアミノー2ーヒドロキシー3ーオキソプロピル)アミノ ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸11-メトキシ-3, 6, 9-トリオ キサウンデカニルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:97.5-98.5°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6) 80 . 54-0. 66 (m, 4H), 0. 81-0. 86 (m, 6H), 1. 32-1. 37(m, 2H), 1.56 (m, 1H), 2.73 (m, 1H), 2.82 (dd, 1H, J = 14.0, 9.2), 3.11 (dd, 1H, J = 14.1, 4.2), 3.24 ( s, 3 H), 3.41-3.44 (m, 2 H), 3.50-3.51 (m, 10 H), 3. 54-3. 57 (m, 2 H), 3. 99-4. 08 (m, 3 H), 5. 16 (m, 1 H ), 7. 22-7. 31 (m, 6H), 8. 25 (d, 1H, J=7. 2), 8. 73 ( d, 1 H, J=5. 1). MALDI-TOF-MS: C<sub>29</sub> H<sub>45</sub> N<sub>3</sub> O<sub>9</sub> (M+Na

) +, 602.3054, 実測値, 602.3427. [α] p<sup>25</sup>+6.9° (c0. 20, DMSO)

# [0067]

「実施例20〕

((1S)-1-((((1S)-1-ベンジル-2,3-ジオキソー3-(シクロプロピルアミノ) プロピル) アミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸14 ーメトキシー3,6,9,12-テトラオキサテトラデカニルエステル(化合物20) 【化25】

参考例1の化合物の代わりに参考例7の化合物を、参考例7の化合物の代わりに参考例 9 の化合物を用いて実施例1 と同様の反応を行い、((1 S)-1-((((1 S)-1ーベンジルー3ーシクロプロピルアミノー2ーヒドロキシー3ーオキソプロピル)アミノ ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸14-メトキシ-3,6,9,12-テトラオキサテトラデカニルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:98.5-99.9°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6) 80 . 5.8 (m, 2.H) , 0.6.5 (m, 2.H) , 0.8.3 (d, 3.H, J=6.9) , 0.85 (d, 3H, J = 7.8), 1.35 (m, 2H), 1.57 (m, 1H), 2.7 3-2.86 (m, 2H), 3.11 (m, 1H), 3.24 (s, 3H), 3.42 ( m, 2 H), 3.51 (m, 14 H), 3.56 (t, 2 H, J=3.3), 4.04 ( m, 3 H), 5. 17 (m, 1 H), 7. 22-7. 30 (m, 6 H), 8. 24 (d, 1 H, J = 6. 9), 8. 72 (d, 1 H, J = 4. 5). MALDI - TOF - MS: C<sub>3 1</sub> H<sub>4 9</sub> N<sub>3</sub> O<sub>1 0</sub> (M+Na) +, 646. 3316, 実測値, 646. 3404

# [0068]

[実施例21]

((1S)-1-((((1S)-2,3-ジオキソー1-(2-メチルプロピル)-3-(2-フェノキシエチル)アミノプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチ ル) カルバミン酸 2 - メトキシエチルエステル (化合物 2 1)

【化26】

参考例8の化合物の代わりに参考例18の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い 、((1 S)-1-((((1 S)-2-ヒドロキシ-1-(2-メチルプロピル)-3ーオキソー3-(2-フェノキシエチル)アミノプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチル)カルバミン酸2-メトキシエチルエステルを経て表題化合物を無色結晶と して得た。

融点:99.7-100.5°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6) δ 出証特2004-3123155 0. 88 (dd, 12H, J = 12.0, 6.3), 1.35-1.54 (m, 4H), 1. 58-1. 75 (m, 2H), 3. 25 (s, 3H), 3. 46-3. 53 (m, 4H), 4. 03-4. 07 (m, 5 H), 5. 06 (m, 1 H), 6. 91-6. 95 ( m, 3 H), 7.26-7.31 (m, 3 H), 8.15 (d, 1 H, J=7.2), 8. 81 (t, 1H, J = 5. 9). MALDI-TOF-MS: C<sub>2</sub> 5 H<sub>3</sub> 9 N<sub>3</sub> O<sub>7</sub> ( M+H) +, 494. 2866, 実測値, 494. 2967.

# [0069]

#### [実施例22]

((1S)-1-((((1S)-2,3-ジオキソー1-(2-メチルプロピル)-3-(2-フェノキシエチル)アミノプロピル)アミノ)カルボニル)-3-メチルブチ ル)カルバミン酸5-メトキシー3-オキサペンチルエステル(化合物22)

#### [1k, 2 7]

参考例1の化合物の代わりに参考例4の化合物を、参考例8の化合物の代わりに参考例 18の化合物を用いて実施例1と同様の反応を行い、((1S)-1-((((1S)-2-ヒドロキシ-1-(2-メチルプロピル)-3-オキソ-3-(2-フェノキシエチ ル) アミノプロピル) アミノ) カルボニル) -3-メチルブチル) カルバミン酸5-メト キシー3ーオキサペンチルエステルを経て表題化合物を無色結晶として得た。

融点:53.3-54.1°C.1H-NMR(300MHz, DMSO-d6) 80 . 87 (dd, 12H, J=12.2, 6.5), 1.35-1.54 (m, 4H), 1 . 58-1. 75 (m, 2 H), 3. 24 (s, 3 H), 3. 41-3. 45 (m, 2 H ), 3. 47-3. 57 (m, 6H), 4. 03-4. 07 (m, 5H), 5. 06 (m , 1 H), 6. 9 1 - 6. 9 6 (m, 3 H), 7. 2 6 - 7. 3 1 (m, 3 H), 8. 1 7 (d, 1H, J = 6.9), 8.83 (t, 1H, J = 5.7). MALDI-TOF -MS:C27H43N3O8 (M+H)+,538.3128,実測値,538.31 40.

# [0070]

# [試験例1]

# (1) $\mu$ - カルパインおよびm - カルパイン阻害活性の測定

 $\mu-$ およびm-カルパインの阻害活性は文献(A n a 1 . B i o c h e m . , 1 9 9 3年、第208巻、p. 387-392) に記載された方法に準じて測定した。すなわち、 種々の濃度の被験化合物を含む DMSO溶液(2.5 $\mu$ L)に、0.5mg/mLのカゼ イン、50mMのトリス塩酸緩衝液(pH7.4)、20mMのジチオスレイトールおよ び1. 0 n m o 1 の  $\mu$  ーカルパイン(ヒト赤血球由来、コスモ・バイオ株式会社製)また はm-カルパイン (ブタ腎臓由来、コスモ・バイオ株式会社製) を含む反応液 (200μ L)を96穴プレート上で加えた。そこへ、20mMの塩化カルシウム水溶液(50μL ) を加え、30℃で60分間反応させた。この反応液(100µL)を別の96穴プレー トに移し、精製水(50µL)と50%のProtein Assay Dye Rea gent (バイオラド社製;カタログNo. 500-0006) 水溶液 (100μL) を 加えて室温で15分間放置した後、595nMで吸光度を測定した。被験化合物を含まず 同様に処理したものをコントロール値、20mM塩化カルシウム水溶液の代わりに1mM  ${\rm EDTA}$ 水溶液( ${\rm 50}\,\mu\,{\rm L}$ )を加え同様に処理したものをブランク値とし、下記の式よ り算出される阻害率を計算し、50%阻害に必要な濃度(IC50)を求めた。

阻害率 (%) =  $\{1-(測定値-ブランク値) / (コントロール値-ブランク値) \} ×$ 

1 0 0

[0071]

カルパイン阻害活性を表1に示した。本発明化合物はカルパインの活性を強く阻害した

【表1】

11. A 4h	酵素阻害活性 (μΜ)	
化合物	μ-カルパイン	m-カルパイン
化合物 1	0.17	0.11
化合物 2	0.15	0.11
化合物 3	0.25	0.16
化合物 4	0.11	0.10
化合物 5	0.09	0.05
化合物 6	0.12	0.13
化合物 7	0.10	0.07
化合物 8	0.17	0.08
化合物 9	0.10	0.14
化合物 1 0	0.45	0.34
化合物 1 1	0.17	0.12
化合物 1 2	0.18	0.11
化合物 1 3	0.30	0.20
化合物 1 4	0.16	0.20
化合物 1 5	0.18	0.14
化合物 1 6	0.14	0.10
化合物 1 7	0.17	0.10
化合物 1 8	0.19	0.12
化合物 1 9	0.22	0.17
化合物20	0.42	0.19
化合物 2 1	0.08	0.11
化合物 2 2	0.09	0.16

[0072]

〔試験例2〕 溶解度

本発明化合物について、10mMリン酸緩衝液(pH7)に対する溶解度を測定した。 出証特2004-3123155 表 2 に本発明化合物の溶解度を示す。 [0073]

【表2】

/1. A #h	溶解度
化合物	(mg/mL)
化合物 1	1. 2
化合物 2	1. 0
化合物 3	0.84
化合物 4	1.3
化合物 6	0.76
化合物 7	0.33
化合物 1 2	0.74
化合物 1 4	0.33
化合物 1 7	0.65
化合物 1 8	5. 4
化合物 1 9	8. 3
化合物 2 0	16.3
化合物 7 化合物 1 2 化合物 1 4 化合物 1 7 化合物 1 8 化合物 1 9	0.33 0.74 0.33 0.65 5.4 8.3

# [0074]

C a c o−2を用いた透過性試験 「試験例3]

カルチャーインサート(ポリカーボネート製多孔質フィルター: $FALCON^{TM}$ 30 96,孔径, 3μm;面積, 0.31cm²)上でCaco-2細胞(Catalog No. HTB-37, 入手先:ATCC, 継代数:56) を1×10<sup>5</sup> cells/cm <sup>2</sup> 播種し、22日間培養(37℃,5%CO2)して単層膜を調製した。培地には10% ウシ胎児血清(GIBCO BRL)、抗生物質-抗真菌剤、液体(GIBCO BRL )、非必須アミノ酸溶液(GIBCO BRL)および2mmo1/L Lーグルタミン (GIBCO BRL)を含有したダルベッコ改変イーグル最小必須培地 (GIBCO BRL)を用いた。あらかじめ、被験物質および対照物質を含まないハンクス平衡塩溶液 (頂端側, p H 6. 5:基底膜側, p H 7. 4) 中、1時間37℃でプレインキュベーシ ョンした。頂端側( $250\mu$ L)に $10\mu$ Mの被験物質または対照物質のハンクス平衡塩 溶液 (p H 6. 5, 3 7 ℃) を作用させ、基底膜側 (9 5 0 μ L) に透過した被験物質を 定量した。すなわち、1および2時間後に基底膜側から、500 $\mu$ Lを採取し、透過係数 を求めた。陽性対照にはプロプラノロールを、また、陰性対照には14 C-マンニトール を用いた。被験物質の定量にはLC-MS/MSを、また、 $^{1/4}C-$ マンニトールの定量 には液体シンチレーションカウンターを用いた。

被験物質あるいは対照物質のCaco-2細胞の単層膜を介した透過量を求め、以下の 式より見かけの透過係数(Papp)を算出した。

 $P_{a p p} = (\delta Q / \delta t) \times (1 / 60 AC_0)$ 

Papp:見かけの透過係数 (cm/sec)

δQ/δt:透過速度 (pmol/min)

A:細胞単層膜面積=0.33(cm²)

Co:頂端膜側の初濃度 (pmol/mL)

#### [0075]

[試験例4] IAMカラムを用いた分配係数の測定

下記に示す条件でHPLCシステムにて分析を行い、それぞれの物質の保持時間を求め た。

カラム: IAM ファースト・スクリーン・ミニカラム (Regis Technol ogies, Inc.)

移動相:ダルベッコ・リン酸緩衝液(pH7. 4)

検出波長: 250 nm カラム温度:室温

注入量: 5. 0~20μL 流速: 0.5mL/min

試料溶液:被験物質 (5 mg) をアセトニトリル (100 μL) に溶解し移動相で 1 m Lとした。

さらに、下記式に測定結果を挿入し、分配係数 (k' I A M) を算出した。

 $k'_{IAM} = (t_R - t_0) / t_0$ 

to:アセトニトリル由来のピークの保持時間

t R :被験物質のピークの保持時間

#### [0076]

本発明化合物の膜透過性の評価は、Caco−2細胞透過性(Papp(頂端側→基底 膜側))および/またはそれと相関性があるIAMカラム分析での保持時間から求めた分 配係数(k' I A M) によって行った。

Caco-2細胞透過性を測定したすべての化合物は透過が吸収律速とならないと考え られている値 $P_{app}=10^{-6}$ 以上の値を示しており、またIAMカラム分析を行った 化合物がCaco-2細胞透過性 $Papp=10^{-6}$ に相当すると考えられるk' IAM= 0. 7以上の値をしめした。これらの結果は、経口投与による吸収において、消化管で の膜透過性に問題を生じないであろうと考えられた。

【表3】

化合物	Caco- $2P_{app(a-b)}$ $(cms^{-1}) \times 10^{-6}$	IAM (Log k' 1AM)
		1 2 0
化合物 4	2. 7	1.20
化合物 7	6.3	1.28
化合物 9	10.5	1.70
化合物 1 5	4. 5	1.36
化合物 1 7	_	1.27
化合物 1 8		1.38
化合物 1 9	_	1.44
プ゜ロフ゜ラノロール	8. 5	1.95
14C-マンニトール	0.6	

[0077]

血中移行性試験 「試験例5]

カニクイザルに本発明化合物を経口投与(10mg/kg)し、経時的に採血し、血漿 出証特2004-3123155 中の各化合物の濃度を測定した。最高血漿中濃度 (Cmax) および血中濃度曲線下面積 (AUC) を表4に示した。

本発明化合物を経口投与した場合、試験例1で示した酵素阻害活性(IC50)より高い濃度の化合物が血中に移行しており、優れた薬物動態を示すことが分かった。

## 【表4】

化合物	薬物動態	
	C <sub>max</sub>	A U C <sub>0 → 4 h</sub>
	(μM)	(μM・h)
化合物 2	0.59	0.61
化合物 4	1. 2	1. 9
化合物 7	0.65	0.87
化合物 1 7	1. 1	2. 4
化合物 1 8	0.66	1. 6
化合物 1 9	0.90	1. 6

#### [0078]

「製剤例1] 錠剤

 化合物 4
 5 g

 デンプン
 1 2 g

 乳糖
 2 7. 2 g

 ステアリン酸マグネシウム
 0. 4 g

化合物 4、乳糖およびデンプンを加えてよく混和し、湿性錠剤調製法に準じて打錠用顆粒とする。ステアリン酸マグネシウムを加えて打錠し、錠剤 400錠とする。錠剤は、必要に応じて、腸溶性コーティング剤(メタアクリル酸コポリマー)でコーティングする。

# [0079]

[製剤例2] 点眼剤

化合物 1 8
ホウ酸
ホウ砂
塩化ナトリウム
エデト酸ナトリウム
塩化ベンザルコニウム
塩化ベンザルコニウム
ななます。
エボは割け

滅菌精製水 至重 1001以上の成分を常法により無菌的に混和して点眼剤とする。

## [0080]

「製剤例3] 注射剤

 化合物 1 7
 1 0 0 m g

 塩化ナトリウム
 9 0 0 m g

 1 N水酸化ナトリウム
 適量

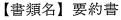
 注射用蒸留水
 全量

以上の成分を常法により無菌的に混和して注射剤とする。

# 【産業上の利用可能性】

[0081]

本発明の一般式(I)で表される化合物は、優れたカルパイン阻害活性を有し、かつ吸収性にも優れているため、カルパインが関与する種々の疾患、例えば虚血性疾患、免疫疾患、アルツハイマー病、骨粗鬆症、脳組織障害による疾患、白内障、緑内障、網膜疾患、網脈絡膜疾患、光凝固による眼球後眼部合併症、血管新生を伴う疾患などの予防および治療剤として有用である。



#### 【要約】

【課 題】 経口吸収性が高く、適度な血中濃度持続性を有し、かつ強力なカルパイン阻害活性を有する化合物を開発することである。

【解決手段】 カルパイン阻害活性を有する、下記一般式(I)

$$R^1$$
  $O$   $H$   $\stackrel{\stackrel{\circ}{=}}{\stackrel{=}{R^2}}$   $O$   $R^3$   $(I)$ 

(式中、 $R^1$  は低級アルコキシ基で置換された低級アルキル基または複素環基を、 $R^2$  はフェニル基で置換されていてもよい低級アルキル基を、 $R^3$  はハロゲン、低級アルコキシ基またはフェニル基で置換されていてもよい低級アルキル基または縮合多環式炭化水素基を示す。)で表される化合物を提供する。

【選択図】なし

特願2003-415764

出願人履歴情報

識別番号

[000199175]

1. 変更年月日

1990年 8月22日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市中央区平野町2丁目5番8号

氏 名 千寿製薬株式会社